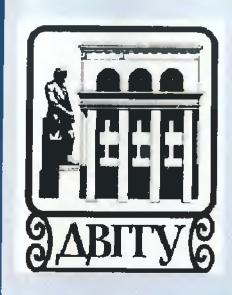


ХИМИЯ

СВОЙСТВА ВЕЩЕСТВ



ХАБАРОВСК 2011

Министерство образования и науки РФ
Федеральное государственное
бюджетное образовательное учреждение
высшего профессионального образования
«Дальневосточный государственный гуманитарный университет»

ДВГГУ

СВОЙСТВА ВЕЩЕСТВ

Справочник

Издание первое

Посвящается памяти Вилиткевича А.Г.

Хабаровск
Издательство ДВГГУ
2011

УДК 54(035.5)
ББК 24я2
С25

Рецензенты:
кандидат химических наук, доцент кафедры экологии и химии ДВГУПС
С.А. Малиновская;
кандидат биологических наук, замдиректора по науке ИФАВ РАН,
завещующий лабораторией природных соединений
С.Г. Клочков

С25 Свойства веществ : справочник / сост. Г. И. Титова, Р. А. Кипер. – Изд. 1-е. – Хабаровск : Изд-во Дальневосточ. гос. гуманит. ун-та, 2011. – 388 с.

ISBN 978-5-87155-549-0

Данный справочник предназначен для химиков, биологов, экологов.

В справочнике приведены свойства для 5436 органических и неорганических веществ, в том числе даны ссылки на 619 методик синтеза, приведены 647 значения показателей кислотности кислот, 32 значения скорости звука в веществе, термодинамические свойства для 942 веществ, летальные дозы для 755 веществ, 158 значений параметров веществ в критическом состоянии.

УДК 54(035.5)
ББК 24я2

* * * * * * * * *

Справочное издание

Составители:
Титова Галина Ивановна,
Кипер Руслан Анатольевич

СВОЙСТВА ВЕЩЕСТВ

Справочник

Издание первое

В авторской редакции
Дизайн обложки *Е. А. Прохоровой*
Подписано в печать 29.09.2011. Формат 60×84 1/16
Бумага писчая. Гарнитура «Таймс». Печать RISO. Усл. печ. л. 22,55.
Тираж 300 экз.
Заказ 90.

Издательство Дальневосточного государственного
гуманитарного университета.
680000, Хабаровск, ул. К. Маркса, 68.

Отдел оперативной полиграфии издательства
Дальневосточного государственного гуманитарного университета.
680000, Хабаровск, ул. Лермонтова, 50.

ISBN 978-5-87155-549-0

Содержание

Предисловие

Компилятивные химические справочные издания, к которым относится и эта книга, ранее имели большое значение в работе химика, так как позволяли относительно быстро найти справочную информацию об интересующем веществе, не просматривая большое количество специализированных книг и журналов. В настоящее время развитие компьютерных технологий и глобальной сети Интернет значительно уменьшило роль таких изданий, но не устранило ее совсем.

В данном справочнике за основу было принято размещение материала «Краткого химического справочника» В.А. Рабиновича и З.Я. Хавина. Отказ от громоздкой табличной формы представления данных позволил уместить в относительно небольшой объем книги свойства большого количества веществ, в том числе лекарств, пестицидов и природных соединений. Это позволило также избавиться от эффекта смещения таблиц разделенных переплетом.

В справочнике представлены свойства 5436 органических, элементоорганических и неорганических веществ. Для сравнения в «Новом справочнике химика и технолога» (2002-2007 гг. издания) дается информация для 10750 веществ, в «Справочнике химика» (1962 г. издания) – примерно для 10000 веществ.

Информация в книге представлена в неравномерном объеме. Связано это с различной доступностью информации о свойствах представленных в справочнике веществ. Количество органических и неорганических веществ, представленных в справочнике примерно одинаково. В справочник вошло довольно большое количество соединений, пока практически не представленных в обычной справочной литературе.

Книга предназначена для химиков, биологов и экологов, использующих справочную химическую информацию.

Данное издание имеет ряд особенностей.

Первой особенностью является обязательная отсылка к первоисточникам, откуда была взята информация, что зачастую может помочь найти более подробные сведения о свойствах вещества, чем представленные в данном справочном издании. Список использованных источников информации приводится в конце данной книги.

Второй из особенностей является отсутствие разделения на органические и неорганические вещества. Связано это с условностью деления и, как следствие, частым исключением из справочников веществ, деление которых на органические и неорганические затруднено (соли органических кислот, элементоорганические соединения, многие комплексы).

Третьей особенностью стали отсылки на методики синтеза для части из перечисленных в справочнике веществ. Данная книга по охвату значительно уступает справочным изданиям И.М. Лернера с соавторами (1973-1986 гг.), но в части случаев дает информацию о ссылках на методы синтеза, опубликованные в более поздних работах.

В справочнике очень ограничено представлены спектральные данные. Надеемся, что книга заинтересует читателей и более полно спектральные данные будут представлены в последующих изданиях справочника.

Обо всех пожеланиях, замечаниях, предложениях и замеченных ошибках можно сообщать авторам книги по электронному адресу burewestnik@mail.ru .

Более 5000 веществ, описанных в данной книге, расположены в алфавитном порядке их русских названий. **Названия** даются как по номенклатуре ИЮПАК, так и тривиальные. Для облегчения поиска информации о необходимом веществе в конце справочника есть индекс брутто-формул. Порядок наименований веществ принят традиционный для подобных справочных изданий: катионная часть молекулы перечисляется первой, например, вместо «хлорид натрия» в справочнике дается «натрия хлорид». В отличие от других подобных справочников, в книге нет разделения на органические и неорганические вещества и все соединения представлены одним списком. Названия производных карбоновых кислот, кроме их солей (ангидриды, амиды, гидразиды и т.п.), идут сразу после названия кислоты (например, «уксусной кислоты амид»). Все остальные названия веществ даны без изменений, в алфавитном порядке, без учёта перед названием цифр, скобок, знаков препинания, апострофов, английских или греческих букв, слов «транс-», «цис-».

После названия вещества, в скобках, даются **синонимы** на русском и иностранных языках. Далее дается внешний вид и **текстовая формула** вещества, максимально отражающая строение вещества. Если вещество имеет сложное строение, то дается брутто-формула по системе Хилла (первыми идут углерод и водород, а далее остальные элементы в порядке латинского алфавита, см. Am. Soc. 22 (1900) pp. 478-494), при этом в брутто-формулу включается присоединенный растворитель, в том числе гидратная вода. Графические структурные формулы в данном справочном издании не приводятся для обеспечения компактности издания.

Внешний вид вещества и кристаллическая структура, в случае если не указано специально, дается для наиболее устойчивой формы при комнатной температуре. Для неустойчивых при комнатной температуре веществ дается их внешний вид при температуре немного ниже температуры их разложения. Цвета веществ даются без окончаний для сокращения объема материала. Для некоторых веществ указывается растворитель, из которого была перекристаллизована данная форма кристаллов (р.п.).

Номер Chemical Abstracts (CAS №) дается для удобства поиска вещества в справочной литературе или в сети Интернет. Приведен не для всех веществ.

Относительные атомные и молекулярные веса (М) даются в атомных единицах массы (а.е.м.) по углеродной шкале.

Температуры плавления, кипения, сублимации (возгонки) и разложения даны в градусах Цельсия при нормальном атмосферном давлении. Если температуры плавления (кипения) и разложения совпадают, значит вещество плавится (кипит) с разложением. В описании свойств веществ почти не используется знак тире (кроме случаев указаний диапазона температур, например, 20-30 С), чтобы не было путаницы со знаком минуса.

Названия продуктов разложения веществ (Разл. на) приводятся под тем же названием, как они даны в данном справочнике.

Растворимость веществ (Раств.) дана качественная, количественная и, иногда, та и другая одновременно. Количественная растворимость выражена в граммах на 100 грамм растворителя при температуре (в градусах Цельсия), указанной в скобках. Растворимость газов дается при нормальном атмосферном давлении.

Плотность веществ (Пл.) при определенной температуре приведена как абсолютная (в г/см^3), так и относительная, по отношению к воде при определенной температуре (в скобках указывается, например, «к в.4», что означает «к воде при 4 градусах Цельсия»). Также указано агрегатное состояние вещества при измерении плотности.

Показатель преломления (n) приводится для D-линии натрия (589,3 нм) с указанием температуры измерения.

Давление насыщенных паров (Давл.паров) приводится в мм.рт.ст. (или торр), так значение 1 (20°) означает, что при температуре 20°С давление насыщенных паров вещества составляет 1 мм.рт.ст.; это означает также, что при внешнем давлении 1 мм.рт.ст. температура кипения (возгонки) вещества будет составлять 20°С.

Константы диссоциации вещества в основном представлены их показателями: то есть отрицательными десятичными логарифмами (показателями) от соответствующих значений констант диссоциации кислот, оснований, сопряженных кислот, произведений растворимости, констант устойчивости комплексов. В скобках указывается ступень диссоциации, значение (0) говорит, что приведена константа полной диссоциации. Для оснований, во избежание путаницы, разделены понятия pK_{BH}^+ и pK_a (например, у анилина NH_2-группа может выступать кислотой, отщепляя протон, и основанием – присоединяя его). Для веществ двойственной природы рассматривается соответственно присоединение или отщепление протона относительно нейтральной молекулы. Приведены также температура измерения и растворитель, в котором измерялась диссоциация.

Диэлектрическая проницаемость (ДП) – безразмерная величина, выражающая отношение силы взаимодействия электрических зарядов в вакууме к силе их взаимодействия в рассматриваемой среде при неизменном расстоянии между зарядами.

Дипольный момент молекулы (Дип.) выражен в дебаях.

Динамическая вязкость (Вязк.) для жидкостей и газов выражена в мПа • с (или сантипуазах). Вязкость газов дается при нормальном давлении (101325 Па).

Поверхностное натяжение (Пов.н.) выражается в мН/м.

Скорость звука в веществе (Ск.зв.) дается в м/с.

Стандартная мольная теплоемкость (C^0_p) и стандартная мольная энтропия при 298 К (S°_{298}) выражены в Дж/моль•К.

Стандартная мольная энтальпия образования при 298 К (ΔH°_{298}), стандартная мольная энергия Гиббса образования при 298 К (ΔG°_{298}), мольные энтальпии плавления ($\Delta H_{пл}$), кипения ($\Delta H_{кип}$), возгонки ($\Delta H_{возг}$) и сгорания ($\Delta H_{сгор}$) выражены в кДж/моль.

Температуры вспышки (Т.всп.) и самовоспламенения (Т.свспл.) вещества на воздухе приведены в градусах Цельсия.

Среднелетальные дозы для лабораторных животных (ЛД50) приведены в мг/кг веса подопытных животных. Они представляют собой дозы, вызывающие гибель 50% экспериментальных животных при определенном пути введения, указанном в скобках. В практической работе они позволяют оценить острую токсичность вещества, с которым производится работа. Пустые скобки после значения дозы указывают, что в источнике информации не был указан вид животного и способ введения.

Спектральные числовые характеристики вещества представлены в ограниченном объеме и будут дополняться в последующих изданиях.

Температура Нееля ($T._N$) приводится в Кельвинах.

Критическая температура (Т.крит.) приводится в градусах Цельсия.

Критическое давление (Р.крит.) приводится в мегапаскалях (МПа).

Критическая плотность (Пл.крит.) приводится в г/см^3.

Литературные ссылки (Лит.) и ссылки на методики синтеза (Синт.) отсылают к списку литературы в конце данной книги. Литературная ссылка дается в квадратных скобках, после скобок находятся номера страниц данного издания, где дается информация о веществе. По литературным ссылкам можно найти как уже приведенные в справочнике значения, так и дополнительные сведения о веществе. Отсутствие номера страницы указывает на отсутствие разбиения источника информации на страницы или отсутствие в нем нумерации страниц. Следует иметь ввиду, что в некоторых изданиях нумерация страниц буквенно-цифровая.

Список сокращений:

H^0 – функция кислотности Гаммета для чистых веществ
ам. в-во – аморфное вещество
в.сл.р. – весьма слабо растворим
в/б – внутрибрюшинное введение
в/в – внутривенное введение
в/ж – внутрижелудочное введение
в/м – внутримышечное введение
взр. – взрывается
вод. р-р – водный раствор
économies воспл. – воспламеняется
г. – газ
ДМСО – диметилсульфоксид
ДМФА – диметилформамид
ж. – жидкость
и/т – интратрахеальное введение
крист. – кристаллы
л.р. – легко растворим
м.р. – мало растворим
медл.р. – медленно растворим
мет. – металл
н.р. – не растворим
наб. – набухает
нак. – накожное нанесение
о.л.р – очень легко растворим
о.м.р. – очень мало растворим
о.х.р. – очень хорошо растворим
огр.р. – ограниченно растворим
орг.р-ли – органические растворители
п.н.р. – практически не растворим
п/к – подкожное введение
п/о – пероральное введение (через рот)
петр.эф. – петролейный эфир
пл.р. – плохо растворим
пор. – порошок
р. – растворим
pK_a – показатель константы кислотности кислоты
pK_b – показатель константы основности
pK_{BH^+} - показатель константы кислотности протонированного основания
$pK_{нест}$ – показатель константы нестойкости комплекса
реаг. – реагирует
рект..– ректальное введение
$pK_{уст}$ - показатель константы устойчивости комплекса
р.п. – растворитель из которого была перекристаллизованна данная кристаллическая форма
рПР – показатель произведения растворимости

сл. р. – слабо растворим
смеш. – смешивается
т.р. – трудно растворим
укс. – уксусная кислота
ум.р. – умеренно растворим
х.р. – хорошо растворим
хлф. – хлороформ
эф. – диэтиловый эфир

Индекс по брутто-формулам приводится для более быстрого поиска соединений. Брутто-формулы построены по системе Хилла (первыми идут углерод и водород, а далее остальные элементы в порядке латинского алфавита), при этом в брутто-формулу включается присоединенный растворитель, в том числе гидратная вода.

Свойства веществ

1. **абиетиновая кислота** (abietic acid, sylvic acid) желт. ам. в-во $C_{20}H_{30}O_2$; М 302,45; CAS 514-10-3; $T_{пл}$ 173-174,5°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,004839 (20°), эф.: р., метанол: р., петр.эф.: м.р., укс.: р., этанол: р.; Давл. паров: 9 (249°); pK_a (1) = 7,62 (25°, вода); Лит.: [888] 8-9, [897] 398-399, [1026] 7, [241] 1165, [498] 84-90
2. **абсцизовая кислота** (абсцизиновая кислота, дормин) $C_{15}H_{20}O_4$; М 264,317; $T_{пл}$ 191°; Лит.: [1026] 8, [561] 194
3. **адамантан** (трицикло[3,3,1,$1^{3,7}$]декан) бц. игольчатые крист. $C_{10}H_{16}$; М 136,23; $T_{пл}$ 269°; $T_{разл}$ 660°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., орг. р-ли: р.; Пл.: 1,07 (20°, г/см^3, т.); n = 1,568 (20°); ΔH^0_{298}: -197,2 (т); $\Delta H_{возг}$: 58,6; Лит.: [832] 12-13, [1020] 29-30, [1023] 42, [1026] 10, [279] 12, [624] 582, [977] 5, [1043] 15
4. **адамсит** (10-хлор-5,10-дигидрофенарсазин, DM) желт. крист. $HN(C_6H_4)_2AsCl$; М 277,58; $T_{пл}$ 195°; $T_{кип}$ 410°; Раств.: ацетон: х.р., вода: н.р., тетрахлорметан: пл.р.; Пл.: 1,648 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: 113,13 (т); Лит.: [1020] 30, [1026] 10
5. **аденин** (6-аминопурин) бц. крист. $C_5H_5N_5$; М 135,13; $T_{пл}$ 360°; Раств.: вода: х.р. (100°), м.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: м.р.; pK_{BH^+} (1) = 4,1 (25°, вода, H2N группа); pK_{BH^+} (2) = 0,1 (25°, вода, N имидазольного кольца); pK_a (1) = 9,1 (25°, вода, HN имидазольного кольца); Лит.: [1023] 142, [768] 120
6. **адипиновая кислота** (1,4-бутандикарбоновая кислота, гександиовая кислота) бц. моноклинные крист. $(CH_2CH_2COOH)_2$; М 146,15; $T_{пл}$ 153°; Раств.: вода: 1,5 (15°), р. (100°), эф.: 0,6 (15°), лигроин: н.р., укс.: н.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,36 (25°, г/см^3, т.); Давл. паров: 10 (205°), 100 (265°); pK_a (1) = 4,42 (25°, вода); pK_a (2) = 5,28 (25°, вода); ΔH^0_{298}: -989,52 (т); $\Delta H_{сгор}$: 2799,1; $ЛД_{50}$: 4200 (б. мыши, п/о); Лит.: [1026] 11, [270] 230, [386] 176, [768] 120, [1077] 52; Синт.: [858] 15-17
7. **адипиновой кислоты бис(2-этилгексиловый) эфир** $(CH_2CH_2COOCH_2CH(C_2H_5)CH_2CH_2CH_2CH_3)_2$; М 370,57; $T_{пл}$ -40°; n = 1,447 (20°); Лит.: [281] 80, 86
8. **адипиновой кислоты диамид** (адипамид, гександиовой кислоты диамид) бц. моноклинные крист. $(CH_2CH_2CONH_2)_2$; М 144,18; $T_{пл}$ 220°; Раств.: вода: 0,44 (12°), эф.: м.р., этанол: х.р.; Лит.: [768] 120
9. **адипиновой кислоты динитрил** (1,4-дицианобутан, адипонитрил, гександиовой кислоты динитрил) бц. ж. $(CH_2CH_2CN)_2$; М 108,14; $T_{пл}$ 0°; $T_{кип}$ 295°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., сероуглерод: н.р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,951 (19°, г/см^3, ж.); n = 1,4597 (25°); Давл. паров: 20 (181°); $ЛД_{50}$: 48 (б. мыши, п/о), 20 (кролики, п/о), 105 (крысы, п/о), 50 (морские свинки, п/о); Лит.: [1026] 11, [768] 120; Синт.: [865] 72-73
10. **адипиновой кислоты диоктиловый эфир** $CH_3(CH_2)_7OOC(CH_2)_4COO(CH_2)_7CH_3$; М 370,57; $T_{пл}$ 4°; Пл.: 0,919 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [401] 111
11. **адипиновой кислоты дихлорангидрид** (адипоилдихлорид, гександиовой кислоты дихлорангидрид) бц. ж. $(CH_2CH_2COCl)_2$; М 183,05; Раств.: вода: реаг., этанол: реаг.; Давл. паров: 12 (126°); Лит.: [768] 120
12. **адипиновой кислоты диэтиловый эфир** (гександиовой кислоты диэтиловый эфир, диэтиладипат) бц. ж. $(CH_2CH_2COOC_2H_5)_2$; М 202,25; $T_{пл}$ -19,8°; $T_{кип}$ 245°; Раств.: вода: 0,92 (20°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,007 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,4272 (25°); Давл. паров: 13 (127°); Лит.: [768] 120

13. **dl-адреналин** $(HO)_2C_6H_3CH(OH)CH_2NHCH_3$; M 183,204; $T_{разл}$ 230°; Лит.: [480]; Синт.: [480] 193
14. **l-адреналин** (альфа-(3,4-диоксифенил)-бета-(метиламино)этанол, эпинефрин) $C_9H_{13}NO_3$; M 183,2; $T_{пл}$ 212°; Раств.: бензол: н.р., вода: х.р. (100°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: н.р.; pK_a (1) = 8,66 (25°, вода); pK_a (2) = 9,95 (25°, вода); Лит.: [1026] 11-12
15. **l-адреналина гидротартрат** бел. крист. $C_{13}H_{19}NO_9$; M 333,29; $T_{пл}$ 150°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: м.р.; Лит.: [284] 430-431
16. **адреналон** (3,4-дигидрокси-омега-метиламиноацетофенон) игольчатые крист. $C_9H_{11}NO_3$; M 181,2; $T_{пл}$ 235°; $T_{разл}$ 236°; Раств.: вода: м.р., эф.: м.р., этанол: м.р.; Лит.: [832] 34-35; Синт.: [480] 192
17. **l-адренохром** (3-гидрокси-1-метил-5,6-индолиндион) красно-коричнев. крист. $C_9H_9NO_3$; M 179,2; $T_{пл}$ 135°; Раств.: бензол: н.р., вода: х.р., эф.: н.р., этанол: х.р.; Лит.: [294] 112-123, [825] 327-328, [832] 216-217
18. **1-азабицикло[2.2.1]гептан** $C_6H_{11}N$; M 97,16; $T_{пл}$ 78-79°; $T_{кип}$ 120-121°; Лит.: [351] 305
19. **4-азаиндол** $C_7H_6N_2$; M 118,136; $T_{пл}$ 127-128°; Лит.: [1026] 12
20. **5-азаиндол** $C_7H_6N_2$; M 118,136; $T_{пл}$ 112-113°; Лит.: [1026] 12
21. **6-азаиндол** $C_7H_6N_2$; M 118,136; $T_{пл}$ 136-137°; Лит.: [1026] 12
22. **7-азаиндол** $C_7H_6N_2$; M 118,136; $T_{пл}$ 106-107°; Лит.: [1026] 12
23. **1-аза-18-краун-6** крист. $C_{12}H_{25}NO_5$; M 263,33; $T_{пл}$ 46-49°; Лит.: [638] 924
24. **азафен** (2-(4-метилпиперазинил-1)-10-метил-3,4-диазафеноксазина дигидрохлорид гидрат) $C_{16}H_{23}Cl_2N_5O_2$; M 388,292; $T_{пл}$ 194-195°; Лит.: [1026] 13
25. **азетидин** ж. $(CH_2)_3NH$; M 57,09; $T_{кип}$ 63°; Лит.: [1026] 13
26. **азидобензол** $C_6H_5N_3$; M 119,1; $T_{пл}$ -27,3°; Раств.: эф.: х.р.; Пл.: 1,088 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,55886 (25°); Давл. паров: 16 (57°), 30 (80°); Лит.: [832] 64-65
27. **азидодитиоугольная кислота** (азидодитиокарбоновая кислота) бц. крист. $N_3C(S)SH$; M 119,169; $T_{разл}$ 50°; Раств.: бензол: х.р., вода: х.р., эф.: х.р., метанол: х.р., сероуглерод: х.р., укс.: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [278] 273-274, [610] 519
28. **азидометан** CH_3N_3; M 57,1; $T_{кип}$ 21°; Пл.: 0,869 (15°, г/см^3, ж.); Лит.: [832] 230-231
29. **4-азидо-3-нитрофуроксан** $C_2N_6O_4$; M 172,06; $T_{пл}$ 40°; Пл.: 1,83 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1089] 323, [1058] 303
30. **азидо-оксофтораммония гексафторантимонат** бел. пор. $(FN(O)N_3)SbF_6$; M 326,78; $T_{разл}$ 50-60°; Раств.: фтороводород: л.р.; Лит.: [42] 16-17, [240]
31. **5-азидотетразол** бц. моноклинные крист. CHN_7; M 111,07; $T_{пл}$ 80°; $T_{разл}$ 217°; Раств.: ацетон: л.р., бензол: р., вода: л.р., лигроин: н.р.; Лит.: [243] 1051-1057, [278] 403, [810] 92; Синт.: [135] 2969
32. **2-азидо-1,3,5-тринитробензол** (пикрилазид) желт. игольчатые крист. $(O_2N)_3C_6H_2N_3$; M 254,12; $T_{пл}$ 93°; Лит.: [832] 64-65; Синт.: [305] 200-201
33. **азидотрифторметан** бц. г. F_3CN_3; M 111,026; $T_{пл}$ -152°; $T_{кип}$ -85°; Лит.: [376] 393
34. **азидоэтан** $CH_3CH_2N_3$; M 71,1; $T_{кип}$ 49°; Раств.: петр.эф.: р.; Пл.: 0,8765 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,3997 (20°); Лит.: [832] 432-433
35. **азиридин** (этиленимин) бц. подвижная ж. $(CH_2)_2NH$; M 43,07; $T_{пл}$ -73,9°; $T_{кип}$ 56,7°; $ЛД_{50}$: 15 (б. крысы, п/о); Лит.: [1077] 228-229
36. **азобензол** оранжево-красн. моноклинные крист. $C_6H_5N{=}NC_6H_5$; M 182,22; CAS 103-33-3; $T_{пл}$ 71°; $T_{кип}$ 293°; Раств.: вода: н.р.0,00044 (25°), эф.: р., лигроин: 8,57 (20°), метанол: 3,95 (16°), серная кислота 100%: р., укс.: р., этанол: 8,5 (16°); Пл.: 1,0498 (68°, г/см^3, т.); $\Delta H_{пл}$: 22,04; $\Delta H_{сгор}$: 6506; Лит.: [1026] 14, [241] 830-831, [768] 120
37. **4,4'-азобензолдикарбоновая кислота** (п,п'-азобензолдикарбоновая кислота, п,п'-азодибензойная кислота, п-азобензойная кислота) красн. игольчатые крист.

$HOOCC_6H_4N{=}NC_6H_4COOH$; M 270,24; $T_{пл}$ 330°; Раств.: вода: т.р., эф.: т.р., этанол: т.р.; Лит.: [897] 400-401

38. **азо-бис(изобутироамидоксим)** (порофор ЧХЗ-23) $HON{=}C(NH_2)C(CH_3)_2N{=}NC(CH_3)_2C(NH_2){=}NOH$; M 230,268; $T_{разл}$ 125-148°; Лит.: [1026] 14
39. **2,2'-азо-бис-изобутиронитрил** (порофор N) $(CH_3)_2C(CN)N{=}NC(CN)(CH_3)_2$; M 164,208; $T_{пл}$ 105-106°; $T_{разл}$ 106°; Лит.: [1026] 14
40. **азодикарбоновой кислоты диамид** (азодикарбамид, азоформамид, порофор ЧХЗ-21) оранжево-красн. крист. $H_2NCON{=}NCONH_2$; M 116,08; $T_{пл}$ 180°; $T_{разл}$ 200°; Раств.: бензол: н.р., вода: р. (100°), эф.: р., этанол: н.р.; $ЛД_{50}$: 6400 (крысы, п/о, крысы линии Вистар); Лит.: [897] 402-403, [1026] 14
41. **азодикарбоновой кислоты ди-трет-бутиловый эфир** $(CH_3)_3COC(O)N{=}NCOOC(CH_3)_3$; M 230,26; $T_{пл}$ 90-92°; Лит.: [972] 12
42. **азодикарбоновой кислоты дипиперидид** (1,1'-(azodicarbonyl)dipiperidine) $CH_2(CH_2CH_2)_2NCON{=}NCON(CH_2CH_2)_2CH_2$; M 252,32; $T_{пл}$ 135°; Лит.: [27] 109
43. **азодикарбоновой кислоты диэтиловый эфир** оранжев. ж. $C_2H_5OOCN{=}NCOOC_2H_5$; M 174,2; Раств.: ацетон: р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,1104 (19°, г/см^3, ж.); n = 1,4199 (20°); Давл. паров: 13 (106°); Лит.: [832] 16-17, [972] 13-15
44. **азоксибензол** $C_6H_5N(O){=}NC_6H_5$; M 198,221; $T_{пл}$ 36°; Раств.: эф.: р., лигроин: р., этанол: 17,5 (16°); Пл.: 1,246 (20°, к в.4, т.); n = 1,6644 (20°); Лит.: [1020] 54; Синт.: [365] 186
45. **азот** (nitrogen) бц. г. N_2; M 28,0134; $T_{пл}$ -210°; $T_{кип}$ -196°; Раств.: вода: 0,00294 (0°), 0,00233 (10°), 0,00193 (20°), 0,00179 (25°), 0,00168 (30°), 0,00148 (40°), 0,00136 (50°), 0,0128 (60°), 0,0012 (80°), 0,00119 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 0,808 (-196°, г/см^3, ж.), 0,0012506 (20°, г/см^3, г.); Давл. паров: 1 (-226°), 10 (-219°), 100 (-210°); ДП: 1,000528 (25°) ; Вязк.: 0,0165 (0°), 0,0208 (100°), 0,0246 (200°), 0,0311 (400°), 0,0366 (600°); Ск.зв.: 334 (0°, состояние среды - газ)349 (19,1°, состояние среды - газ); ΔH^0_{298}: 0 (г); ΔG^0_{298}: 0 (г); S^0_{298}: 199,9 (г); C_p^0: 29,1 (г); $\Delta H_{пл}$: 0,721; $\Delta H_{кип}$: 5,59; $T_{крит}$: -149,9; $P_{крит}$: 3,905; $Пл_{крит}$: 0,304; Лит.: [1026] 15, [185] 28-31, [333] 7-17, [386] 50, [393] 30, [395] 56-57, [475] 392-395, 411, [768] 27, 50, [885] 101-107
46. **азота диоксид-гипофторит** (нитроксифторид, фтора нитрат) бц. г. $FONO_2$; M 81; $T_{пл}$ -175,15°; $T_{кип}$ -45,85°; Пл.: 1,911 (-175°, г/см^3, ж.), 1,507 (-45°, г/см^3, ж.); ΔH^0_{298}: 15 (г); S^0_{298}: 29 (г); C_p^0: 66,5 (г); $\Delta H_{кип}$: 19,8; Лит.: [855] 264, [600] 21, 47, 57, 150, [610] 431-432
47. **азота диоксид-гипохлорит** (хлора нитрат) бц. $ClONO_2$; M 97,458; $T_{пл}$ -107°; $T_{кип}$ 18°; Лит.: [855] 267, [610] 432
48. **азота диоксид-фторид** (нитрилфторид) NO_2F; M 65,004; $T_{пл}$ -166°; $T_{кип}$ -72,4°; Пл.: 1,492 (-72.4°, г/см^3, ж.); ΔH^0_{298}: -109 (г); ΔG^0_{298}: 27 (г); S^0_{298}: 259,3 (г); C_p^0: 49,09 (г); Лит.: [1020] 60-61
49. **азота(I) оксид** (азота закись, веселящий газ) бц. г. N_2O; M 44,01; $T_{пл}$ -90,7°; $T_{кип}$ -88,7°; $T_{разл}$ 600°; Раств.: вода: 0,257 (0°), 0,174 (10°), 0,125 (20°), 0,106 (25°), эф.: р., серная кислота 100%: р., этанол: р.; Пл.: 1,226 (-89°, г/см^3, ж.), 0,0019778 (20°, г/см^3, г.); Давл. паров: 1 (-144°), 10 (-129°), 100 (-110°); ДП: 1,00103 (25°) ; Дип.: 0,16 (20°); Вязк.: 0.0137 (0°), 0.0183 (100°), 0.0225 (200°), 0.0303 (400°); Ск.зв.: 263 (0°, состояние среды - газ)273 (19°, состояние среды - газ); ΔH^0_{298}: 82 (г); ΔG^0_{298}: 104,1 (г); S^0_{298}: 219,9 (г); C_p^0: 38,6 (г); $\Delta H_{пл}$: 6,52; $\Delta H_{кип}$: 16,56; $T_{крит}$: 36,43; $P_{крит}$: 7,255; $Пл_{крит}$: 0,453; Лит.: [341] 31, [897] 12-13, [376] 414-415, [445] 45-46, [768] 50, [885] 130, [958] 107-121; Синт.: [819] 509
50. **азота(II) оксид** (азота моноокись, азота окись) бц. г. NO; M 30,01; $T_{пл}$ -163,7°; $T_{кип}$ -151,7°; $T_{разл}$ 1100-1200°; Раств.: вода: 0,01 (20°), 0,0035 (100°), серная кислота

100%: р., сероуглерод: р., этанол: 0,036 (20°); Пл.: 1,269 (-152°, г/см^3, ж.), 0,0013402 (0°, г/см^3, г.); Лит.: [339] 107-108, [897] 12-13, [376] 416-418, [768] 50, [787] 638-639

51. **азота(III) оксид** (азотистый ангидрид) красно-бур. г. $ONNO_2$; M 76,01; $T_{пл}$ -101°; $T_{кип}$ 3,5°; $T_{разл}$ 3,5°; Раств.: вода: реаг., эф.: р.; Пл.: 1,447 (2°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 12-13, [1090] 223, [768] 50
52. **азота(IV) оксид** (азота двуокись, азота диоксид) красно-бур. г. N_2O_4; M 46,01; $T_{пл}$ -11,2°; $T_{кип}$ 21°; Раств.: вода: реаг., сероуглерод: р., хлф.: р.; Пл.: 1,491 (0°, г/см^3, ж.); Лит.: [339] 109-110, [897] 12-13, [506] 180-182, [768] 50
53. **азота(V) оксид** (азотный ангидрид, нитрония нитрат) бц. гексагональные крист. NO_2NO_3; M 108,01; $T_{пл}$ 30°; $T_{кип}$ 45°; $T_{возг}$ 32,3°; Раств.: вода: реаг., хлф.: р.; Пл.: 1,642 (18°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -42,7 (т); ΔG^0_{298}: 114,1 (т); S^0_{298}: 178 (т); Лит.: [897] 12-13, [360] 260, [376] 427, [885] 127-128, [972] 17-18
54. **азота трифторид** бц. г. NF_3; M 71; $T_{пл}$ -206,79°; $T_{кип}$ -129,06°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 1,76 (-208.5°, г/см^3, ж.), 1,532 (-129.06°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 10 (-171°), 100 (-153°); Дип.: 0,24 (20°); ΔH^0_{298}: -126 (г); ΔG^0_{298}: -84,4 (г); S^0_{298}: 260,6 (г); C_p^0: 53,26 (г); $\Delta H_{пл}$: 0,4; $\Delta H_{кип}$: 11,6; $T_{крит}$: -39,25; $P_{крит}$: 4,531; Лит.: [684], [768] 50
55. **азотистая кислота** вод. р-р HONO; M 47,013; $T_{разл}$ 0°; Лит.: [898] 78, [1020] 61, [376] 430-433, [905] 276
56. **азотистоводородная кислота** (азоимид) бц. подвижная ж. HNNN; M 43,03; $T_{пл}$ -80°; $T_{кип}$ 36°; Раств.: вода: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,13 (20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 1 (-72,8°), 10 (-44,9°), 100 (-8,1°); pK_a (1) = 4,59 (25°, вода); Дип.: 0,85 (20°); ΔH^0_{298}: 294 (г); ΔG^0_{298}: 328 (г); S^0_{298}: 238,8 (г); C_p^0: 43,68 (г); $\Delta H_{кип}$: 30; Лит.: [896] 607, [278] 136-153, [376] 405-406, [415] 251, [768] 51, [972] 25-28; Синт.: [278] 174
57. **азотная кислота** (nitric acid) бц. ж. $HONO_2$; M 63,01; $T_{пл}$ -41,6°; $T_{кип}$ 83°; Раств.: вода: смеш., эф.: р.; Пл.: 1,513 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,397 (10,4°); Давл. паров: 10 (-4,4°), 100 (34,2°); H_0 (1) = -6 (25°, вода); pK_a (1) = 3,17 (25°, метанол); pK_a (1) = 9,38 (25°, уксусная кислота); pK_a (1) = -1,64 (25°, вода); pK_a (1) = 3,57 (25°, этанол); ΔH^0_{298}: -174,1 (ж); ΔG^0_{298}: -80,8 (ж); S^0_{298}: 155,6 (ж); C_p^0: 109,9 (ж); $\Delta H_{пл}$: 10,47; Лит.: [886], [896] 607, [897] 12-13, [11] 445, [79] 244, [560] 138-139, [768] 51
58. **азотная кислота моногидрат** бц. ж. $HNO_3 \cdot H_2O$; M 81,03; $T_{пл}$ -38°; Лит.: [897] 12-13
59. **азотная кислота тригидрат** бц. ж. $HNO_3 \cdot 3H_2O$; M 117,6; $T_{пл}$ -18,5°; Раств.: вода: смеш.; Лит.: [897] 14-15
60. **азотноватистая кислота** бц. крист. HON=NOH; M 62,03; $T_{разл}$ 25°; Разл. на: вода, азота(I) оксид; Раств.: вода: л.р., эф.: р., этанол: л.р.; pK_a (1) = 7 (20°, вода); pK_a (2) = 11 (20°, вода); Лит.: [1020] 63, [376] 406, 428-430, [610] 425, [885] 130-131
61. **азулен** син. пластинчатые крист. $C_{10}H_8$; M 128,19; $T_{пл}$ 100°; $T_{разл}$ 270°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., серная кислота 100%: х.р., этанол: р. (78°); Давл. паров: 14 (163°); Дип.: 0,8 (20°); Лит.: [1026] 16, [768] 120
62. **аймалин** (неоаймалин, раувольфин, раувонин, тахмалин) бц. крист. $C_{20}H_{26}N_2O_2$; M 326,44; $T_{пл}$ 206°; pK_{BH^+} (1) = 8,32 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 130 (б. мыши, в/б); Лит.: [1020] 65, [1026] 16
63. **аконитин** (ацетилбензоилаконин) ромбические крист. (р.п. хлороформ) $C_{34}H_{47}NO_{11}$; M 645,74; $T_{пл}$ 202°; Раств.: ацетон: р., бензол: 14,3 (25°), вода: 0,31 (25°), эф.: 2,27 (25°), хлф.: р.25 (20°), этанол: 4,54 (25°); pK_{BH^+} (1) = 8,11 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 0,11 (крысы, в/в), 0,035 (собаки, в/в), 0,04 (человек, п/о); Лит.: [620] 221, 230, [897] 404-405, [1021] 90-91, [1026] 17, [452] 122, [510] 276, [670] 732
64. **аконитина пикрат** $C_{40}H_{50}N_4O_{18}$; M 874,84; $T_{пл}$ 166°; Лит.: [899] 622
65. **аконитина стифнат** ; $T_{пл}$ 120°; Лит.: [899] 622
66. **акридин** (дибензопиридин) желтоват. ромбические крист. (р.п. этанол) $C_{13}H_9N$; M 179,22; $T_{пл}$ 111°; $T_{кип}$ 346°; Раств.: бензол: х.р., вода: 0,00005 (20°), эф.: х.р., сероуг-

лерод: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,006 (25°, г/см^3, т.); рK_{BH^+} (1) = 5,6 (20°, вода); ЛД$_{50}$: 1800-2000 (б. крысы, в/ж); Лит.: [1026] 17, [259] 140, [768] 121

67. **9-акридон** желт. листовидные крист. $C_{13}H_9NO$; М 195,2; $T_{пл}$ 354°; Раств.: бензол: н.р.; Лит.: [832] 18-19
68. **акриловой кислоты аллиловый эфир** ж. CH_2=$CHCOOCH_2CH$=CH_2; М 112,13; $T_{кип}$ 122°; Лит.: [1026] 25
69. **акриловой кислоты амид** (акриламид) бц. листовидные крист. (р.п. бензол) CH_2=$CHCONH_2$; М 71,08; $T_{пл}$ 85°; Раств.: ацетон: 63,1 (20°), вода: 215,5 (20°), эф.: р., метанол: 155 (20°), этанол: 86,2 (20°); ЛД$_{50}$: 156 (б. мыши, п/о), 280 (кролики, п/о), 175-208 (крысы, п/о), 173 (морские свинки, п/о); Лит.: [1026] 17, [768] 121
70. **акриловой кислоты бензиловый эфир** CH_2=$CHCOOCH_2C_6H_5$; М 162,185; $T_{кип}$ 228°; Лит.: [832] 330-331
71. **акриловой кислоты бутиловый эфир** (н-бутилакрилат) бц. ж. CH_2=$CHCOOCH_2CH_2CH_2CH_3$; М 128,17; $T_{пл}$ -64°; $T_{кип}$ 147,4°; Раств.: вода: 0,2, эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9078 (20°, к в.4, ж.), 0,8935 (25°, к в.4, ж.); n = 1,4156 (25°); Давл. паров: 1 (-0,5°), 10 (35,5°), 40 (63,4°), 100 (85,1°), 400 (125,2°); $T_{всп}$: 40,5; $T_{своcп}$: 267; ЛД$_{50}$: 3100 (кролики, накожно); Лит.: [598] 17-18, [896] 641, [1020] 332-333, [1026] 86; Синт.: [862] 116-118
72. **акриловой кислоты трет-бутиловый эфир** (трет-бутилакрилат) ж. CH_2=$CHCOOC(CH_3)_3$; М 128,17; $T_{кип}$ 120°; Лит.: [1026] 86
73. **акриловой кислоты додециловый эфир** CH_2=$CHCOO(CH_2)_{11}CH_3$; М 240,382; Давл. паров: 0,8 (120°); Лит.: [511] 88, [598] 21
74. **акриловой кислоты изопропиловый эфир** CH_2=$CHCOOCH(CH_3)_2$; М 114,142; $T_{кип}$ 108-112°; Лит.: [511] 88
75. **акриловой кислоты метиловый эфир** (метилакрилат, пропеновой кислоты метиловый эфир) бц. ж. H_2C=$CHCOOCH_3$; М 86,9; $T_{пл}$ -75°; $T_{кип}$ 80,5°; $T_{разл}$ 80,5°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: м.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9564 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,404 (20°); Давл. паров: 10 (-13,5°), 400 (61,8°); ЛД$_{50}$: 545 (крысы, п/о); Лит.: [338] 178-179, [598] 17-18, [768] 121; Синт.: [598] 12
76. **акриловой кислоты нитрил** (акрилонитрил, винил цианистый, пропеннитрил, цианоэтилен) бц. ж. CH_2=$CHCN$; М 53,06; $T_{пл}$ -82°; $T_{кип}$ 79°; Раств.: вода: р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,797 (20°, к в.4, ж.); ЛД$_{50}$: 93-100 (кролики, п/о), 50 (морские свинки, п/о), 20 (мыши, п/о); Лит.: [338] 105-108, [897] 406-407, [1026] 17
77. **акриловой кислоты пропиловый эфир** бц. ж. CH_2=$CHCOOCH_2CH_2CH_3$; М 114,142; $T_{кип}$ 119°; n = 1,413 (19°); Давл. паров: 40 (44°); Лит.: [511] 88, [598] 18, [314] 431
78. **акриловой кислоты тетрадециловый эфир** CH_2=$CHCOO(CH_2)_{13}CH_3$; М 268,435; Давл. паров: 0,4 (138°); Лит.: [598] 22
79. **акриловой кислоты хлорангидрид** ж. CH_2=$CHCOCl$; М 90,508; $T_{кип}$ 75°; Лит.: [1026] 17
80. **акриловой кислоты этиловый эфир** (ethyl acrylate) CH_2=$CHCOOCH_2CH_3$; М 100,117; $T_{пл}$ -71,2°; $T_{кип}$ 98,5-101°; Раств.: вода: 2 (25°); Пл.: 0,9234 (20°, г/см^3, ж.); ЛД$_{50}$: 1000-2800 (крысы, п/о); Лит.: [598] 17-18, [172] 3062-3064
81. **акрихин** (2-метокси-6-хлор-9-(1-метил-4-диэтиламинобутиламино)акридина дигидрохлорид дигидрат, атабрин, атебрин, малярицид) желт. крист. $C_{22}H_{34}Cl_3N_3O_2$; М 478,88; $T_{пл}$ 250°; Раств.: вода: р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: л.р.; Лит.: [1026] 17, [284] 334, [908] 276-278
82. **акролеин** (акриловый альдегид, пропеналь) бц. ж. CH_2=CH-CHO; М 56,063; $T_{пл}$ -86,95°; $T_{кип}$ 52,5°; Раств.: ацетон: р., вода: 40 (20°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,841 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4022 (19,3°); $\Delta H_{кип}$: 28,33; $T_{всп}$: -17,8; $T_{своcп}$: 277; $\Delta H_{сгор}$: 1631; ЛД$_{50}$: 46 (б. крысы, п/о), 7 (кролики, п/о), 28 (мыши, п/о); Лит.: [1026] 17, [386] 229, [768] 121; Синт.: [858] 17-20, [309] 10

83. **актиний** (actinium) серебристо-бел. кубические мет. Ac; M 227; $T_{пл}$ 1050°; $T_{кип}$ 3590°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 10,07 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1026] 20, [386] 50, [474], [768] 52

84. **актиния бромид** бц. гексагональные крист. $AcBr_3$; M 466,76; $T_{возг}$ 800°; Раств.: вода: л.р.; Пл.: 5,85 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 16-17, [539] 72

85. **актиния сульфид** темно-коричнев. кубические крист. Ac_2S_3; M 550,27; $T_{пл}$ 1900°; Пл.: 6,75 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 16-17, [539] 72

86. **актиния фторид** бц. гексагональные крист. AcF_3; M 284,03; $T_{пл}$ 1327°; $T_{кип}$ 2277°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,88 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 16-17, [328] 112, [427] 92-93

87. **актиния хлорид** бц. гексагональные крист. $AcCl_3$; M 333,4; $T_{возг}$ 960°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р.; Пл.: 7,81 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 16-17, [539] 72

88. **d-(-)-аланин** призматические крист. (р.п. этанол) $CH_3CH(NH_2)COOH$; M 89,1; $T_{пл}$ 297°; $T_{разл}$ 297°; Раств.: вода: 2,2 (20°), эф.: н.р., этанол: 0,2 (20°); Лит.: [1026] 21, [768] 121

89. **dl-аланин** игольчатые крист. (р.п. вода) $H_2NCH(CH_3)COOH$; M 89,1; $T_{пл}$ 295°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 16,6 (25°), 32,2 (75°), эф.: н.р., пиридин: р., этанол: 0,084 (25°), 0,57 (75°); Пл.: 1,424 (25°, г/см^3, т.); pK_a (1) = 9,87 (25°, вода); Лит.: [768] 121; Синт.: [858] 20-22, [858] 23-24

90. **l-(+)-аланин** (l-альфа-аминопропионовая кислота) ромбические крист. (р.п. вода) $H_2NCH(CH_3)COOH$; M 89,1; $T_{пл}$ 297°; $T_{разл}$ 297°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 16,65 (25°), 32,2 (75°), эф.: н.р., этанол: 0,16 (20°); Пл.: 1,432 (23°, г/см^3, т.); pK_{BH^+} (1) = 2,34 (25°, вода); pK_a (1) = 9,69 (25°, вода); Лит.: [1026] 21, [768] 121, [943] 299

91. **ализарин** (1,2-дигидрокси-9,10-антрахинон) оранжево-красн. триклинные крист. (р.п. этанол) $C_{14}H_8O_4$; M 240,23; $T_{пл}$ 290°; $T_{кип}$ 430°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,034 (100°), эф.: р., метанол: р. (64°), пиридин: смеш., сероуглерод: р., хлф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [1026] 21, [1090] 610, [768] 121; Синт.: [525] 9

92. **аллантоин** бц. моноклинные крист. (р.п. вода) $C_4H_6N_4O_3$; M 158,12; $T_{пл}$ 235°; pK_a (1) = 8,96 (25°, вода); Лит.: [897] 410-411, [898] 85

93. **аллен** (пропадиен) г. C_3H_4; M 40,07; $T_{пл}$ -146°; $T_{кип}$ -32°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., петр.эф.: р.; Пл.: 0,662 (-34.5°, г/см^3, ж.); n = 1,4168 (-34,5°); Лит.: [1026] 24-25, [768] 121; Синт.: [777] 127-128

94. **аллетрин** $C_{19}H_{26}O_3$; M 302,40794; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 1,0048 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,5051 (25°); Давл. паров: 0,001 (80°); $ЛД_{50}$: 800 (крысы, п/о); Лит.: [901] 522-523

95. **аллилбензол** ж. $C_6H_5CH_2CH{=}CH_2$; M 118,17; $T_{пл}$ -40°; $T_{кип}$ 156°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., тетрахлорметан: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,893 (20°, к в.4, ж.), 0,892 (25°, к в.4, ж.); n = 1,5131 (25°), 1,5126 (20°); Давл. паров: 13 (47°); Лит.: [768] 121

96. **аллилбромид** (2-пропенилбромид, 3-бромпропен) бц. ж. $CH_2{=}CHCH_2Br$; M 120,98; $T_{пл}$ -119,4°; $T_{кип}$ 71,3°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р., хлф.: р., этанол: н.р.; Пл.: 1,398 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,46595 (20°); Лит.: [1026] 25, [768] 122; Синт.: [858] 110, [382] 410-411, [661] 284

97. **1-аллил-3,4-диметоксибензол** (4-аллилвератрол, метилэвгенол, эвгенола метиловый эфир) бц. ж. $(CH_3O)_2C_6H_3CH_2CH{=}CH_2$; M 178,23; $T_{кип}$ 248°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,055 (15°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 572-573

98. **аллилизотиоцианат** (аллилгорчичное масло) маслянистая ж. $CH_2{=}CHCH_2NCS$; M 99,15; $T_{пл}$ -80°; $T_{кип}$ 152°; Лит.: [338] 343, [1026] 25

99. **аллилмеркаптан** (2-пропен-1-тиол) ж. $CH_2{=}CHCH_2SH$; M 74,14; $T_{кип}$ 63-67°; Лит.: [1026] 25

100. **1-аллил-3,4-метилендиоксибензол** (сафрол, шикимол) бц. маслянистая ж. $CH_2O_2C_6H_3CH_2CH{=}CH_2$; M 162,19; $T_{пл}$ 11,2°; $T_{кип}$ 234,5°; Раств.: вода: н.р., глицерин: пл.р., эф.: л.р., пропиленгликоль: пл.р., хлф.: смеш., этанол: л.р.30 (20°); Пл.: 1,1 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,5383 (20°); Давл. паров: 6 (104°), 15 (114°); $ЛД_{50}$: 1950 (крысы, п/о); Лит.: [897] 940-941, [898] 373, [1023] 294-295, [274] 147

101. **1-аллил-4-метоксибензол** (метилхавикол, пара-аллиланизол, хавикола метиловый эфир, эсдрагол, эстрагол) маслянистая ж. $CH_3OC_6H_4CH_2CH{=}CH_2$; M 148,2; $T_{кип}$ 217°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9755 (15°, г/см^3, ж.), 0,9645 (21°, г/см^3, ж.), 0,9612 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,5231 (20°); Давл. паров: 12 (96°); Лит.: [897] 1120-1121, [1026] 337

102. **6-аллил-6-норлизергиновой кислоты диэтиламид** (AL-LAD) бел. крист. $C_{22}H_{27}N_3O$; M 349,47; $T_{пл}$ 88-90°; Лит.: [217]

103. **аллиловый спирт** (2-пропен-1-ол) бц. ж. $CH_2{=}CHCH_2OH$; M 58,08; $T_{пл}$ -129°; $T_{кип}$ 97°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,854 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,4135 (25°); Давл. паров: 4,2 (0°), 17,3 (20°), 98,8 (50°), 394,3 (80°), 850 (100°); pK_a (1) = 15,5 (25°, вода); Дип.: 1,6 (20°); Вязк.: 1,2 (20°), 0,553 (70°); Пов.нат.: 25,68 (20°); $\Delta H_{кип}$: 39,95; $T_{всп}$: 22,2; $T_{своспл}$: 378; $\Delta H_{сгор}$: 1851; $ЛД_{50}$: 75,5 (б. мыши, п/о), 90 (кролики, п/о), 140 (крысы, п/о); $T_{крит}$: 271,9; $P_{крит}$: 5,6; Лит.: [897] 412-413, [1026] 25, [259] 124, [386] 229, [768] 122; Синт.: [858] 25-28, [496] 261-262

104. **3-аллилокси-1,2-эпоксипропан** (аллилглицидиловый эфир) ж. $CH_2{=}CHCH_2OCH_2CH(O)CH_2$; M 114,142; $T_{кип}$ 153,9°; Лит.: [337] 483, [1026] 25

105. **N-аллилтиомочевина** (аллилсульфомочевина, тиозинамин) $CH_2{=}CHCH_2NHCSNH_2$; M 116,18; $T_{пл}$ 78°; Раств.: бензол: н.р., вода: р., эф.: р.; Лит.: [1026] 25

106. **аллилтрихлорсилан** ж. $CH_2{=}CHCH_2SiCl_3$; M 175,52; $T_{кип}$ 111,5°; Пл.: 1,2011 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [1026] 25

107. **аллилфениловый эфир** (2-пропеноксибензол, аллилоксибензол) бц. маслянистая ж. $CH_2{=}CHCH_2OC_6H_5$; M 134,18; $T_{кип}$ 192°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 0,9856 (15°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 19 (85°); Лит.: [897] 412-413; Синт.: [318] 336

108. **2-аллилфенол** $CH_2{=}CHCH_2C_6H_4OH$; M 134,2; $T_{кип}$ 220°; Лит.: [832] 374-375

109. **аллилхлорид** (2-пропенилхлорид) бц. ж. $CH_2{=}CHCH_2Cl$; M 76,53; $T_{пл}$ -136,4°; $T_{кип}$ 45,1°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: н.р., лигроин: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9376 (25°, к в.4, ж.); n = 1,4157 (25°); Вязк.: 0,347 (15°), 0,3 (30°); $\Delta H_{кип}$: 29,04; $T_{всп}$: -29; $T_{своспл}$: 420; $\Delta H_{сгор}$: 1844,7; $T_{крит}$: 240,3; $P_{крит}$: 4,71; Лит.: [1026] 25, [768] 122

110. **аллилцианид** $CH_2{=}CHCH_2CN$; M 67,09; $T_{пл}$ -86,8°; $T_{кип}$ 118,5°; Лит.: [1026] 25

111. **π-аллил-π-циклопентадиенилпалладий** красн. крист. $CH_2{=}CHCH_2PdC_5H_5$; M 212,59; $T_{пл}$ 63-63,5°; Лит.: [1026] 25-26

112. **2-аллил-2-этил-1,3-пропандиол** $CH_2{=}CHCH_2(C_2H_5)C(CH_2OH)_2$; M 144,211; $T_{пл}$ 31°; Лит.: [1026] 26

113. **аллобетулин** пластинчатые крист. (р.п. этанол) $C_{30}H_{50}O_2$; M 442,72; $T_{пл}$ 260-261°; Лит.: [55] 287

114. **аллоксан моногидрат** (мезоксалилмочевины моногидрат, пиримидинтетрона моногидрат) бц. ромбические крист. $C_4H_4N_2O_5$; M 160,1; $T_{пл}$ 170°; $T_{разл}$ 256°; Лит.: [897] 414-415, [415] 282, [504] 108-109

115. **аллоксановая кислота** (тетрагидро-4-гидрокси-2,5-диоксо-4-имидазолкарбоновая кислота) призматические крист. (р.п. диэтиловый эфир) $C_4H_4N_2O_5$; M 160,084; $T_{пл}$ 162-163°; pK_a (1) = 6,64 (25°, вода); Лит.: [897] 414-415, [898] 85

116. **аллоксан-5-оксим** (виолуровая кислота) ромбические крист. $C_4H_3N_3O_4$; M 157,08; $T_{пл}$ 250-252°; pK_a (1) = 4,7 (18°, вода); Лит.: [897] 574-575, [898] 86

117. **аллоксидим-натрий** $C_{17}H_{24}NNaO_5$; M 345,37; $T_{пл}$ 185°; $ЛД_{50}$: 2300 (крысы); Лит.: [1026] 26

118. **алмаз** (diamond) бц. кубические крист. C; M 12,01; $T_{пл}$ 3500°; $T_{разл}$ 1000°; Пл.: 3,515 (20°, г/см^3, т.); n = 2,42 (20°); Ск.зв.: 17500 (20°, состояние среды - кри-

сталлы, ось L100)12800 (20°, состояние среды - кристаллы, ось S100)18600 (20°, состояние среды - кристаллы, ось L111)11600 (20°, состояние среды - кристаллы, ось S110); ΔH^0_{298}: 1,828 (т); ΔG^0_{298}: 2,833 (т); S^0_{298}: 2,368 (т); C_p^0: 6,117 (т); Лит.: [981] 64, [1020] 106, [1024] 25-26, [1026] 26, [268] 626, [377] 299, [388] 41-43, [393] 48, [396], [768] 105, [1070] 6-7, 18

119. **алфентанила гидрохлорид моногидрат** $C_{21}H_{35}ClN_6O_4$; М 470,99; CAS 70879-28-6; $T_{пл}$ 138,4-140,8°; $ЛД_{50}$: 47,5 (крысы, в/в); Лит.: [26] 171, [265] 148-149, [274] 145, [1015] 23

120. **альдикарб** (2-метилтио-О-(метилкарбамил)изобутиральдоксим, УК-21149, амбич, темик) $C_7H_{14}N_2O_2S$; М 190,26; $T_{пл}$ 100°; Раств.: ацетон: р., вода: 0,6 (20°), эф.: р.25 (20°), толуол: 11 (20°), хлорбензол: 18 (20°), хлф.: 43 (20°), этанол: 33 (20°); $ЛД_{50}$: 0,93 (крысы, п/о), 0,9 (мыши, п/о); Лит.: [337] 564-565, [649] 228, [901] 564-565, [1021] 241, [60] 307-308

121. **альдрин** (1,2,3,4,10,10-гексахлор[4ас,8ас]-1,4,4а,5,8,8а-гексагидро-1r,4:5t,8-диметанонафталин, 1,4,4а,5,8,8а-гексагидро-1,4-эндо-5,8-экзо-диметилен-1,2,3,4,10,10-гексахлорнафталин, aldrin, ГГДН, аглюкон, вератокс, картофин, окталин, соединение 118) бел. крист. $C_{12}H_8Cl_6$; М 364,91; CAS 309-00-2; $T_{пл}$ 104-105°; Раств.: ацетон: 201,3 (20°), бензол: 398 (20°), вода: 0,00002 (20°), гексан: 148,5 (20°), тетрахлорметан: 65,6 (20°), этанол: 11,4 (20°); $ЛД_{50}$: 75 (кошки, накожно), 84 (кролики, накожно), 115 (крысы, накожно), 44 (крысы, в/ж), 18 (мыши, в/ж); Лит.: [343] 566-568, 700-702, [11] 99, [417] 259-266, [561] 72-73

122. **алюминий** (aluminum) серебрист. кубические мет. Al; М 26,98; $T_{пл}$ 660,1°; $T_{кип}$ 2520°; Раств.: вода: н.р., ртуть: 0,0023 (20°); Пл.: 2,699 (20°, г/см^3,), 2,289 (1000°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 0,1 (1125°), 1 (1279°); Пов.нат.: 840 (700°); Ск.зв.: 5080 (20°, состояние среды - кристаллы, в стержне); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 28,35 (т); C_p^0: 24,35 (т); $\Delta H_{пл}$: 10,8; $\Delta H_{кип}$: 293; Лит.: [823] 2169, [897] 18-19, [981] 449, [1020] 116-117, [1026] 28, [376] 208-218, [386] 50, [454] 49-50, [768] 52, [925] 9-11

123. **алюминий-никель (1/1)** NiAl; М 85,675; $T_{пл}$ 1640°; Лит.: [611] 342

124. **алюминий-никель (1/3)** Ni_3Al; М 203,062; $T_{пл}$ 1390°; Лит.: [913] 289

125. **алюминия-аммония сульфат додекагидрат** (алюмоаммониевые квасцы) бц. кубические крист. $NH_4Al(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$; М 453,32; $T_{пл}$ 95°; $T_{разл}$ 120°; Раств.: вода: 2,1 (0°), 4,99 (10°), 7,74 (20°), 9,19 (25°), 10,94 (30°), 14,88 (40°), 20,1 (50°), 26,7 (60°), 109,7 (95°); Пл.: 1,64 (20°, г/см^3, т.); n = 1,459 (20°); ΔH^0_{298}: -11886 (т); ΔG^0_{298}: -9870 (т); S^0_{298}: 1413 (т); C_p^0: 1362 (т); Лит.: [897] 18-19, [1026] 30, [768] 52

126. **алюминия антимонид** (aluminum antimonide) темно-сер. крист. AlSb; М 148,74; $T_{пл}$ 1060°; Лит.: [1026] 28, [54] 3.13

127. **алюминия арсенид** сер. кубические крист. AlAs; М 101,9; $T_{пл}$ 1740°; Раств.: вода: реаг. (100°), этанол: реаг.; Лит.: [897] 18-19, [1026] 28, [54] 3.13

128. **алюминия ацетилацетонат** $Al(CH_3COCH{=}C(CH_3)O)_3$; М 324,31; $T_{пл}$ 190-193°; $T_{кип}$ 315°; Лит.: [54] 3.13

129. **алюминия борогидрид** бц. ж. $Al(BH_4)_3$; М 71,53; $T_{пл}$ -64,5°; $T_{кип}$ 44,5°; Пл.: 0,554 (20°, г/см^3, ж.); ΔH^0_{298}: -16,3 (ж); ΔG^0_{298}: 145 (ж); S^0_{298}: 289,1 (ж); C_p^0: 194,6 (ж); Лит.: [897] 18-19, [1020] 308, [1026] 28, [54] 6.81, [376] 219, [993] 74-78

130. **алюминия бромат нонагидрат** бц. крист. $Al(BrO_3)_3 \cdot 9H_2O$; М 572,84; $T_{пл}$ 62,3°; $T_{разл}$ 100°; Лит.: [897] 18-19

131. **алюминия бромид** бц. моноклинные крист. $AlBr_3$; М 266,69; CAS 7727-15-3; $T_{пл}$ 97,5°; $T_{кип}$ 256,3°; Раств.: ацетон: р., вода: р., эф.: р., сероуглерод: р., этанол: р.; Пл.: 3,01 (25°, г/см^3, т.), 2,64 (100°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 1 (81°), 10 (118°), 100 (178°); ДП: 3,38 (100°) ; ΔH^0_{298}: -513,4 (т); ΔG^0_{298}: -490,6 (т); S^0_{298}: 180,2 (т); C_p^0: 100,5 (т); $\Delta H_{пл}$: 11,25; $\Delta H_{кип}$: 50,2; Лит.: [897] 18-19, [1026] 28, [269] 157, [768] 52

132. **алюминия бромид - бензол (2/1)** $C_6H_6 \cdot 2AlBr_3$; М 611,499; $T_{пл}$ 37°; $T_{разл}$ 37°; Лит.: [376] 225

133. **алюминия бромид гексагидрат** бц. крист. $AlBr_3 \cdot 6H_2O$; М 374,8; $T_{пл}$ 93°; $T_{разл}$ 100°; Раств.: амиловый спирт: р., вода: р., сероуглерод: м.р., этанол: р.; Пл.: 2,54 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 18-19

134. **алюминия бромид пентадекагидрат** бц. игольчатые крист. $AlBr_3 \cdot 15H_2O$; М 536,94; $T_{пл}$ -7,5°; $T_{разл}$ 7°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Лит.: [897] 18-19

135. **алюминия трет-бутоксид** (алюминия трет-бутилат) $Al(OC(CH_3)_3)_3$; М 246,33; $T_{пл}$ 207°; $T_{возг}$ 180°; Пл.: 1,025 (20°, к в.0, т.); Лит.: [1026] 28, [54] 3.13

136. **алюминия гексаборат нонагидрат** крист. $Al_4B_6O_{15} \cdot 9H_2O$; М 574,92; $T_{разл}$ 200°; Лит.: [1026] 28

137. **алюминия гидрид** бел. гексагональные крист. AlH_3; М 30; $T_{разл}$ 105°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., этанол: реаг.; Пл.: 1,477 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -11,4 (т); ΔG^0_{298}: 46,4 (т); S^0_{298}: 30 (т); C_p^0: 40,2 (т); Лит.: [1026] 28, [376] 218-219, [768] 52

138. **алюминия гидроксид-оксид альфа-форма** (алюминия метагидроксид, диаспор) бел. гексагональные крист. $AlO(OH)$; М 59,99; $T_{разл}$ 420°; Разл. на: алюминия оксид альфа-форма, вода; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,4 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -981 (т); ΔG^0_{298}: -923,5 (т); S^0_{298}: 35,2 (т); C_p^0: 52,76 (т); Лит.: [376] 231-232, [768] 52, [1066] 16-17

139. **алюминия гидроксид-оксид гамма-форма** (алюминия метагидроксид, бемит, метаалюминиевая кислота) бел. ромбические крист. $AlO(OH)$; М 59,99; $T_{разл}$ 300°; Разл. на: алюминия оксид гамма-форма, вода; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,01 (20°, г/см^3, т.); pK_a (1) = 12,22 (25°, вода); pK_a (1) = 12,4 (18°, вода); ΔH^0_{298}: -985 (т); ΔG^0_{298}: -910,7 (т); S^0_{298}: 48,43 (т); C_p^0: 65,63 (т); Лит.: [898] 78, [376] 231-232, [768] 52

140. **алюминия гидроксид альфа-форма** (байерит) бц. моноклинные крист. $Al(OH)_3$; М 78; $T_{разл}$ 150°; Разл. на: алюминия гидроксид-оксид гамма-форма, вода; Раств.: вода: н.р.; pK_b (3) = 8,86 (25°, вода); ΔH^0_{298}: -1315 (т); ΔG^0_{298}: -1157 (т); S^0_{298}: 70,1 (т); C_p^0: 93,07 (т); Лит.: [376] 231-233

141. **алюминия гидроксид гамма-форма** (гиббсит, гидраргиллит) бел. моноклинные крист. $Al(OH)_3$; М 78; $T_{разл}$ 180°; Разл. на: алюминия гидроксид-оксид гамма-форма, вода; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 2,42 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1026] 28-29, [376] 231-233, [767] 52

142. **алюминия гидроксодиацетат** $HOAl(OC(O)CH_3)_2$; М 162,077; $T_{пл}$ 54°; Лит.: [1026] 29, [904] 304

143. **алюминия гидроксоди(12-гидроксистеарат)** ам. в-во $C_{36}H_{71}AlO_7$; М 642,926; $T_{пл}$ 155°; Лит.: [1026] 29

144. **алюминия гидроксодистеарат** $HOAl(OCO(CH_2)_{16}CH_3)_2$; М 610,927; $T_{пл}$ 145°; Лит.: [1026] 29

145. **алюминия гипофосфит** $Al(H_2PO_2)_3$; М 221,94; $T_{разл}$ 220°; Лит.: [54] 3.13

146. **алюминия диборид** медно-красн. гексагональные крист. AlB_2; М 48,604; $T_{разл}$ 1400°; Лит.: [427] 94-95

147. **алюминия дигидроксостеарат** $(HO)_2AlOCO(CH_2)_{16}CH_3$; М 344,466; $T_{пл}$ 170°; Лит.: [1026] 29

148. **алюминия додекаборид** коричнев. крист. AlB_{12}; М 156,714; $T_{пл}$ 2200°; Лит.: [1026] 29, [427] 94-95

149. **алюминия изопропоксид тетрамер** крист. $(Al(OCH(CH_3)_2)_3)_4$; М 816,97; $T_{пл}$ 118,5°; Лит.: [1026] 28, [54] 3.13

150. **алюминия иодид** бц. гексагональные крист. AlI_3; М 407,69; $T_{пл}$ 191°; $T_{кип}$ 382°; Раств.: вода: р., диоксид серы: 0,23 (0°), эф.: р., сероуглерод: р., этанол: р.; Пл.: 3,98 (25°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (178°), 10 (225°), 100 (296°); ΔH^0_{298}: -313,8

(т); ΔG^0_{298}: -300,8 (т); S^0_{298}: 159 (т); C_p^0: 98,7 (т); $\Delta H_{пл}$: 15,9; Лит.: [1026] 29, [20] 36, [54] 6.82, [768] 52

151. **алюминия иодид гексагидрат** желтоват. крист. $AlI_3 \cdot 6H_2O$; М 515,79; $T_{пл}$ 185°; $T_{разл}$ 185°; Раств.: вода: р., сероуглерод: р., этанол: р.; Пл.: 2,63 (20°, г/см³, т.); Лит.: [897] 18-19

152. **алюминия-калия метасиликат** (лейцит) бц. крист. $KAl(SiO_3)_2$; М 218,247; $T_{пл}$ 1686°; Лит.: [427] 94-95

153. **алюминия-калия сульфат** бел. тригональные крист. $KAl(SO_4)_2$; М 258,2; $T_{разл}$ 800-900°; Разл. на: алюминия оксид гамма-форма, калия сульфат бета-форма, серы(IV) оксид, кислород; Раств.: вода: 3 (0°), 67 (85°), этанол: н.р.; Пл.: 2,75 (20°, г/см³, т.); Лит.: [897] 18-19, [540] 85

154. **алюминия-калия сульфат додекагидрат** (алюмокалиевые квасцы) бц. кубические крист. $KAl(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$; М 474,38; $T_{пл}$ 92,5°; $T_{разл}$ 120°; Разл. на: алюминия-калия сульфат, вода; Раств.: вода: 3 (0°), 4 (10°), 5,9 (20°), 7,23 (25°), 8,39 (30°), 11,7 (40°), 17 (50°), 24,75 (60°), 40 (70°), 71 (80°), 109 (90°), 119 (92.5°), этанол: н.р.; Пл.: 1,75 (20°, г/см³, т.); pK_a (1) = 5,02 (25°, вода, гидролиз иона алюминия); ΔH^0_{298}: -12115 (т); ΔG^0_{298}: -10274 (т); S^0_{298}: 1375 (т); C_p^0: 1302 (т); $\Delta H_{пл}$: 56,1; Лит.: [1090] 202, [393] 78, [540] 85, [768] 52

155. **алюминия карбид** желт. гексагональные крист. Al_4C_3; М 143,96; $T_{пл}$ 2200°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 2,35 (20°, г/см³, т.); n = 2,7 (20°); ΔH^0_{298}: -209 (т); ΔG^0_{298}: -196 (т); S^0_{298}: 88,95 (т); C_p^0: 116,8 (т); Лит.: [768] 52

156. **алюминия метафосфат** бц. кубические крист. $Al(PO_3)_3$; М 263,897; $T_{пл}$ 1240°; Лит.: [427] 94-95

157. **алюминия метоксид** (алюминия метилат) $Al(OCH_3)_3$; М 72,07; $T_{пл}$ 0°; $T_{кип}$ 130°; Пл.: 1,35 (20°, г/см³, ж.); Лит.: [1026] 28, [54] 3.13

158. **алюминия-натрия метасиликат** (жадеит) бц. моноклинные крист. $AlNa(SiO_3)_2$; М 202,14; $T_{пл}$ 1050°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,3 (20°, г/см³, т.); Лит.: [427] 94-95

159. **алюминия-натрия сульфат додекагидрат** (алюмо-натриевые квасцы) бц. кубические крист. $NaAl(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$; М 458,28; $T_{пл}$ 61°; Раств.: вода: 106 (0°), 121 (45°), этанол: н.р.; Пл.: 1,675 (20°, к в.4, т.); n = 1,4388 (20°); Лит.: [516] 268-269, [1026] 366

160. **алюминия нитрат нонагидрат** бц. ромбические крист. $Al(NO_3)_3 \cdot 9H_2O$; М 375,14; $T_{пл}$ 73,6°; $T_{разл}$ 150°; Раств.: ацетон: р., вода: 62,6 (20°), 65,3 (25°), 68,1 (30°), 75.4 (40°), 85.2 (50°), 94,2 (60°), 122.2 (70°), 132.5 (80°), 153.2 (90°), 159.7 (100°), этанол: р.100 (20°); ΔH^0_{298}: -3757 (т); $ЛД_{50}$: 204 (б. крысы, в/ж); Лит.: [897] 18-19, [1026] 29, [768] 52

161. **алюминия нитрид** (алюминий азотистый) бц. гексагональные крист. AlN; М 40,99; $T_{возг}$ 2000°; Раств.: вода: реаг., этанол: реаг.; Пл.: 3,05 (25°, г/см³, т.); ΔH^0_{298}: 318 (т); ΔG^0_{298}: 287.4 (т); S^0_{298}: 20.2 (т); C_p^0: 30.1 (т); Лит.: [897] 18-19, [1020] 118, [1026] 29, [768] 52

162. **алюминия оксид альфа-форма** (корунд) бц. тригональные крист. Al_2O_3; М 101,96; $T_{пл}$ 2050°; $T_{кип}$ 3530°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,96 (20°, г/см³, т.); n = 1,765 (20°); Вязк.: 58,4 (2052°), 38,8 (2162°), 29,5 (2252°); Пов.нат.: 690 (2050°); ΔH^0_{298}: -1676 (т); ΔG^0_{298}: -1582 (т); S^0_{298}: 50.92 (т); C_p^0: 79.04 (т); $\Delta H_{пл}$: 113; Лит.: [1020] 118-119, [1026] 29, [376] 231, [393] 48, [539] 76, [768] 53

163. **алюминия оксид гамма-форма** бц. кубические крист. Al_2O_3; М 101,96; $T_{разл}$ 1000°; Разл. на: алюминия оксид альфа-форма; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,4 (20°, г/см³, т.); Лит.: [376] 231-232

164. **алюминия олеат** $C_{54}H_{99}AlO_6$; М 871,34; $T_{пл}$ 135°; Лит.: [1026] 29

165. **алюминия пальмитат** $(CH_3(CH_2)_{13}CH_2COO)_3Al$; М 745,232; $T_{пл}$ 98°; Лит.: [1026] 29

166. **алюминия перхлорат** гексагональные крист. $Al(ClO_4)_3$; M 325,333; $T_{разл}$ 147-427°; Разл. на: алюминия оксид гамма-форма, хлор, кислород; Раств.: вода: 120 (0°), 180 (90°); Пл.: 2,209 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1022] 499, [611] 47, [1086] 61-62

167. **алюминия перхлорат гексагидрат** $Al(ClO_4)_3 \cdot 6H_2O$; M 433,43; $T_{пл}$ 120,8°; $T_{разл}$ 178°; Раств.: вода: 133 (20°); Пл.: 2,02 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [54] 3.13, [1086] 61-62

168. **алюминия перхлорат нонагидрат** $Al(ClO_4)_3 \cdot 9H_2O$; M 487,47; $T_{пл}$ 85,3°; Пл.: 1,924 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1086] 61

169. **алюминия перхлорат пентадекагидрат** $Al(ClO_4)_3 \cdot 15H_2O$; M 595,563; $T_{пл}$ 76,2°; Пл.: 1,764 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1086] 61

170. **алюминия пропоксид** $Al(OCH_2CH_2CH_3)_3$; M 204,24; $T_{пл}$ 106°; Лит.: [54] 3.14

171. **алюминия рицинолеат** $(CH_3(CH_2)_5CH(OH)CH_2CH{=}CH(CH_2)_7COO)_3Al$; M 919,34; $T_{пл}$ 95°; Лит.: [1026] 29

172. **алюминия-рубидия сульфат додекагидрат** бц. кубические крист. $RbAl(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$; M 520,76; $T_{пл}$ 99°; Раств.: вода: 1,2 (0°), 43,5 (80°); Пл.: 1,89 (20°, к в.4, т.); n = 1,4566 (20°); Лит.: [516] 268-269

173. **алюминия селенид** Al_2Se_3; M 290,843; $T_{пл}$ 947°; Лит.: [54] 3.14

174. **алюминия стеарат** $Al(C_{17}H_{35}COO)_3$; M 877,41; $T_{пл}$ 117-120°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 1,07 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1026] 29, [54] 3.14

175. **алюминия сульфат** бц. гексагональные крист. $Al_2(SO_4)_3$; M 342,14; $T_{пл}$ 770°; $T_{разл}$ 770°; Раств.: вода: 37,9 (0°), 38,1 (10°), 38,5 (25°), 38,9 (30°), 40,4 (40°), 44,9 (60°), 48,8 (70°), 89 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 2,71 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -3442 (т); ΔG^0_{298}: -3101 (т); S^0_{298}: 239,2 (т); C_p^0: 259 (т); $ЛД_{50}$: 980 (б. крысы, в/ж); Лит.: [1026] 29-30, [54] 3.14, [539] 76, [768] 53

176. **алюминия сульфат октадекагидрат** $Al_2(SO_4)_3 \cdot 18H_2O$; M 666,426; $T_{разл}$ 86,5°; Разл. на: алюминия сульфат, вода; Лит.: [1026] 29

177. **алюминия сульфид** желт. гексагональные крист. Al_2S_3; M 150,16; $T_{пл}$ 1100°; $T_{возг}$ 1550°; Раств.: ацетон: н.р., вода: реаг.; Пл.: 2,02 (13°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 20-21

178. **алюминия-таллия сульфат додекагидрат** бц. кубические крист. $TlAl(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$; M 639,66; $T_{пл}$ 91°; Раств.: вода: 10 (20°), 65,3 (60°); Пл.: 2,32 (20°, к в.4, т.); n = 1,4976 (20°); Лит.: [516] 268-269, [897] 20-21

179. **алюминия феноксид** $Al(OC_6H_5)_3$; M 306,27; $T_{разл}$ 265°; Лит.: [54] 3.13

180. **алюминия фосфат** бц. гексагональные крист. $AlPO_4$; M 121,95; $T_{пл}$ 1460°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [856] 211-212, [1026] 29, [54] 3.13, [427] 94-95, [925] 17

181. **алюминия фосфид** светло-сер. кубические крист. AlP; M 57,955; $T_{пл}$ 2550°; Лит.: [1020] 116, [1026] 30, [316] 102, [907] 53

182. **алюминия фторид** бц. тригональные крист. AlF_3; M 83,98; $T_{пл}$ 1290°; $T_{возг}$ 1272°; Раств.: вода: 0,13 (0°), 0,28 (10°), 0,5 (25°), 0,69 (50°), 0,89 (75°), 1,67 (100°), фтороводород: р.; Пл.: 3,07 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (956°), 10 (1043°), 100 (1146°); ΔH^0_{298}: -1510 (т); ΔG^0_{298}: -1431 (т); S^0_{298}: 66,48 (т); C_p^0: 75,1 (т); $\Delta H_{возг}$: 272; Лит.: [1020] 121-122, [1026] 30, [376] 223-224, [427] 94-95, [768] 53

183. **алюминия хлорид** бц. тригональные крист. $AlCl_3$; M 133,34; $T_{пл}$ 192,4°; $T_{возг}$ 180°; Раств.: ацетон: р., бензол: н.р., вода: 44,9 (0°), 46,3 (10°), 45,1 (25°), 47 (30°), 46,5 (60°), эф.: р., тетрахлорметан: р., хлф.: 0,72 (25°), этанол: 100 (12,5°); Пл.: 2,44 (25°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (99°), 10 (123°), 100 (151°); Вязк.: 0,35 (197°), 0,26 (237°), 0,2 (277°); Пов.нат.: 9,12 (200°), 6,3 (240°), 3,49 (280°), 1,38 (310°); ΔH^0_{298}: -704,2 (т); ΔG^0_{298}: -628,6 (т); S^0_{298}: 109,3 (т); C_p^0: 91 (т); $\Delta H_{пл}$: 35,3; $ЛД_{50}$: 980 (б. крысы, в/ж); Лит.: [1026] 30, [376] 224, [768] 53, [1096] 515-530; Синт.: [492] 135

184. **алюминия хлорид гексагидрат** бц. крист. $AlCl_3 \cdot 6H_2O$; M 241,43; $T_{пл}$ 100°; $T_{разл}$ 100°; Разл. на: алюминия оксид гамма-форма, вода, хлороводород; pK_a (1) = 4,95 (25°, вода, гидролиз аквакомплекса); Лит.: [897] 20-21, [328] 115, [376] 217

185. **алюминия хлорид - триметиламин (1/1)** $(CH_3)_3N \cdot AlCl_3$; M 192,45; $T_{пл}$ 156.9°; Лит.: [376] 225
186. **алюминия хлорид - фосфора оксид-трихлорид (1/1)** $AlCl_3 \cdot POCl_3$; M 286,673; $T_{пл}$ 186,5°; Лит.: [376] 225
187. **алюминия хлорид - фосфора оксид-трихлорид (1/2)** $AlCl_3 \cdot 2POCl_3$; M 440,005; $T_{пл}$ 164°; $T_{разл}$ 164°; Лит.: [376] 225
188. **алюминия хлорид - фосфора оксид-трихлорид (1/6)** $AlCl_3 \cdot 6POCl_3$; M 1053,334; $T_{пл}$ 41°; $T_{разл}$ 41°; Лит.: [376] 225
189. **алюминия-цезия сульфат додекагидрат** бц. кубические крист. $CsAl(SO_4)_2 \cdot 1_2H_2O$; M 568,196; $T_{пл}$ 117°; Раств.: вода: 0,34 (0°), 42,54 (100°), этанол: н.р.; Лит.: [897] 20-21
190. **алюминия этилфосфит** крист. $Al(OP(OH)OC_2H_5)_3$; M 354,105; $T_{разл}$ 200°; $ЛД_{50}$: 3700 (мыши); Лит.: [1026] 30, [561] 404-405
191. **алюминия этоксид** (aluminum ethoxide, алюминия этилат) $Al(C_2H_5O)_3$; M 162,16; $T_{пл}$ 140°; Пл.: 1,14 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 414-415, [1026] 28, [54] 3.13
192. **алюминон** красно-коричнев. крист. $C_{22}H_{23}N_3O_9$; M 473,43; $T_{пл}$ 220-225°; Лит.: [1026] 30
193. **амбреин** $C_{30}H_{52}O$; M 428,73; $T_{пл}$ 83°; Лит.: [1026] 31
194. **америций** (americium) серебристо-бел. мет. Am; M 243; $T_{пл}$ 1173°; $T_{кип}$ 2607°; Пл.: 13,67 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 54,84 (т); C_p^0: 25,85 (т); $\Delta H_{пл}$: 1437; Лит.: [342] 208-209, [1020] 125-126, [1026] 32
195. **америция(III) оксид** красно-коричнев. крист. Am_2O_3; M 534,12; $T_{пл}$ 2200°; ΔH^0_{298}: -1757 (т); ΔG^0_{298}: -1678 (т); S^0_{298}: 154,7 (т); Лит.: [54] 6.82, [427] 96-97
196. **америция(IV) оксид** темно-коричнев. крист. AmO_2; M 275,06; $T_{разл}$ 1000°; Лит.: [1026] 32
197. **америция(III) фторид** розов. гексагональные крист. AmF_3; M 300,057; $T_{пл}$ 1393°; $T_{кип}$ 2070°; Раств.: вода: пл.р.; Лит.: [1020] 126, [1026] 32, [611] 109
198. **америция(IV) фторид** коричнев. моноклинные крист. AmF_4; M 319,055; $T_{разл}$ 635°; Разл. на: америция(III) фторид, фтор; Лит.: [1020] 126
199. **америция(III) хлорид** розов. гексагональные крист. $AmCl_3$; M 349,42; $T_{пл}$ 850°; $T_{кип}$ 1750°; Лит.: [1020] 126, [377] 588, [611] 109
200. **амигдалин** (амигдалозид, миндальной кислоты нитрила генциобиозид) бц. ромбические крист. (р.п. вода) $C_{20}H_{27}NO_{11}$; M 457,429; $T_{пл}$ 215°; Раств.: вода: 8,3 (10°), смеш., эф.: н.р., этанол: 0,11 (10°), 9 (78°); Лит.: [897] 416-417, [943] 383
201. **5-(4-амидино-1-тетразено)тетразол моногидрат** (тетразен) желт. крист. $C_2H_8N_{10}O$; M 188,16; $T_{разл}$ 60°; Раств.: 1,2-дихлорэтан: н.р., ацетон: н.р., бензол: н.р., вода: 0,02 (22°), реаг. (100°), эф.: н.р., тетрахлорметан: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 1,635 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: 293 (т); Лит.: [1023] 553-554, [278] 380-385
202. **амидопирин** (2,3-диметил-1-фенил-4-диметиламинопиразолон-5, пирамидон) бел. крист. $C_{13}H_{17}N_3O$; M 231.29; $T_{пл}$ 109°; Раств.: вода: 5 (20°), эф.: р., хлф.: л.р., этанол: 50 (20°); $ЛД_{50}$: 1800 (б. мыши, в/ж), 700 (кролики), 1620 (крысы); Лит.: [901] 828-829, [1026] 33, [792] 47, [994] 332
203. **1-аминоадамантан** крист. $C_{10}H_{17}N$; M 151,2; $T_{пл}$ 190°; Лит.: [832] 12-13, [1026] 33-34
204. **2-аминоадамантан** крист. $C_{10}H_{17}N$; M 151.25; $T_{пл}$ 235°; Лит.: [832] 12-13
205. **1-аминоадамантана гидрохлорид** (адамантин, амантадин, мидантан) бел. крист. $C_{10}H_{18}ClN$; M 187,71; CAS 768-94-5; $T_{пл}$ 147-150°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Лит.: [784] 67, [1026] 33-34
206. **4-аминоазобензол** (азоамин коричневый О) желт. крист. $H_2NC_6H_4N{=}NC_6H_5$; M 197,24; $T_{пл}$ 125-126°; $T_{кип}$ 360°; Лит.: [1026] 34; Синт.: [365] 207
207. **4-аминоазобензол-4'-карбоновая кислота** желт. крист. $H_2NC_6H_4N{=}NC_6H_4COOH$; M 241,25; $T_{пл}$ 241°; Лит.: [1026] 34

208. **аминоакрихин** $C_{23}H_{37}Cl_3N_4O_3$; М 523,92; $T_{пл}$ 260-262°; Лит.: [1026] 34

209. **4-аминоантипирин** $C_{11}H_{13}N_3O$; М 203,24; $T_{пл}$ 109°; Раств.: вода: р.; Лит.: [1026] 34

210. **1-аминоантрахинон-2-карбоновая кислота** $C_{15}H_9NO_4$; М 267,236; $T_{пл}$ 290-295°; Лит.: [1026] 34

211. **1-аминоантрахинон** $C_{14}H_9NO_2$; М 223,227; $T_{пл}$ 252°; Лит.: [1026] 34

212. **2-аминоантрахинон** $C_{14}H_9NO_2$; М 223,227; $T_{пл}$ 302°; Лит.: [1026] 34

213. **1-аминоантрахинон-2-сульфокислота** красн. крист. $C_{14}H_9NO_5S$; М 303,29; $T_{разл}$ 400°; Лит.: [1026] 34

214. **4-аминобензальдегид** пластинчатые крист. (р.п. вода) $NH_2C_6H_4CHO$; М 121,15; $T_{пл}$ 71°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 472-473

215. **2-аминобензойная кислота** (антраниловая кислота, орто-аминобензойная кислота) бц. ромбические крист. $NH_2C_6H_4COOH$; М 137,14; $T_{пл}$ 146°; Раств.: бензол: 1,8 (11.4°), вода: 0,35 (14°), эф.: 16 (6.8°), пиридин: х.р. (115°), хлф.: х.р. (60°), этанол: х.р. (78°), этилацетат: 11,9 (10°); Пл.: 1,412 (25°, г/см^3, т.); pK_{BH^+} (1) = 2,09 (25°, вода); pK_a (1) = 4,95 (25°, вода); Лит.: [832] 46-47, [274] 147, [768] 125, 221; Синт.: [1094] 203

216. **3-аминобензойная кислота** желт. игольчатые крист. $H_2NC_6H_4COOH$; М 137,14; $T_{пл}$ 174-179,5°; pK_a (1) = 4,74 (25°, вода); Лит.: [897] 490-491, [898] 85

217. **4-аминобензойная кислота** (ПАБК, витамин H_1) бц. крист. $H_2NC_6H_4COOH$; М 137,14; $T_{пл}$ 187°; pK_a (1) = 4,85 (25°, вода); Лит.: [897] 490-491, [898] 85

218. **4-аминобензойной кислоты амид** желт. крист. $H_2NC_6H_4CONH_2$; М 136,15; $T_{пл}$ 183°; Лит.: [1026] 34

219. **4-аминобензойной кислоты бутиловый эфир** (бутезин, бутил-п-аминобензоат, п-аминобензойной кислоты бутиловый эфир) бц. крист. $H_2NC_6H_4COOC_4H_9$; М 193,25; $T_{пл}$ 55-57°; Раств.: бензол: р., вода: 0,00014 (20°), эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 2 (147°); Лит.: [832] 46-47, [897] 552-553

220. **4-аминобензойной кислоты 2-диэтиламиноэтиламида гидрохлорид** (новокаинамид) бел. крист. $H_2NC_6H_4CONHCH_2CH_2N(C_2H_5)_2 \cdot HCl$; М 271,79; $T_{пл}$ 167°; Раств.: вода: о.х.р., эф.: н.р., хлф.: м.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 211

221. **4-аминобензойной кислоты 2-диэтиламиноэтилового эфира гидрохлорид** (новокаин) бц. крист. $H_2NC_6H_4COOCH_2CH_2N(C_2H_5)_2 \cdot HCl$; М 272,77; $T_{пл}$ 155°; Раств.: вода: о.х.р., эф.: н.р., хлф.: м.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 211; Синт.: [813] 75

222. **2-аминобензойной кислоты метиловый эфир** (антраниловой кислоты метиловый эфир) $H_2NC_6H_4COOCH_3$; М 151,2; $T_{пл}$ 24-25°; $T_{кип}$ 256°; Лит.: [832] 46-47, [1084] 613; Синт.: [249] 75

223. **2-аминобензойной кислоты этиловый эфир** (этилантранилат) $H_2NC_6H_4COOCH_2CH_3$; М 165,2; $T_{пл}$ 13°; $T_{кип}$ 268°; Лит.: [511] 264, [832] 46-47, [1020] 187

224. **4-аминобензойной кислоты этиловый эфир** (анестезин) бел. крист. $H_2NC_6H_4COOC_2H_5$; М 165,2; $T_{пл}$ 90°; Раств.: вода: о.м.р., эф.: л.р., жирные масла: т.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 211

225. **4-аминобензолсульфамид** (prontosil album, sulfanilamide, стрептоцид, стрептоцид белый) бел. крист. $H_2NC_6H_4SO_2NH_2$; М 172,205; $T_{пл}$ 165°; Раств.: ацетон: л.р., вода: м.р.0.6 (20°), л.р. (100°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: т.р.2.9 (20°); pK_{BH^+} (1) = 10,43 (25°, вода); Лит.: [284] 198, [555] 294-295, [994] 262-265

226. **4-аминобензолсульфокислота дигидрат** (сульфаниловая кислота) бц. ромбические крист. $H_2NC_6H_4SO_3H \cdot 2H_2O$; М 209,24; $T_{разл}$ 100°; pK_a (1) = 3,23 (25°, вода); Лит.: [897] 962-963, [898] 93; Синт.: [365] 120

227. **2-аминобензотиазол** $C_7H_6N_2S$; М 150,2; $T_{пл}$ 129°; Лит.: [55] 71; Синт.: [509] 16

228. **4-аминобутановая кислота** (гамма-аминомасляная кислота, пиперидиновая кислота) бц. игольчатые крист. $NH_2CH_2CH_2CH_2COOH$; М 103,12; $Т_{пл}$ 203°; $Т_{разл}$ 203°; Раств.: бензол: р., вода: р., эф.: р., лигроин: м.р., этанол: х.р.; pK_{BH^+} (1) = 4,031 (25°, вода); pK_a (1) = 10,56 (25°, вода); Лит.: [768] 123

229. **4-аминобутановой кислоты этиловый эфир** (гамма-аминомаслянной кислоты этиловый эфир) $H_2NCH_2CH_2CH_2COOC_2H_5$; М 131,18; Давл. паров: 12 (75°); Лит.: [832] 144-145

230. **4-амино-6-трет-бутил-3-метилтио-1,2,4-триазинон-5** (зенкор, метрибузин) $C_8H_{14}N_4OS$; М 214,29; $Т_{пл}$ 125-126°; Раств.: вода: 0,12 (20°); $ЛД_{50}$: 2200 (); Лит.: [561] 660

231. **dl-2-аминогексановая кислота** (dl-альфа-аминокапроновая кислота, dl-гликолейцин, dl-норлейцин) листовидные крист. $CH_3(CH_2)_3CH(NH_2)COOH$; М 131,18; $Т_{пл}$ 327°; $Т_{разл}$ 327°; Раств.: вода: 1,18 (25°), 2,88 (75°); pK_a (1) = 9,83 (25°, вода); Лит.: [897] 840-841; Синт.: [858] 31-32

232. **6-аминогексановой кислоты лактам** (эпсилон-аминокапроновой кислоты лактам, эпсилон-капролактам) бел. крист. $C_6H_{11}NO$; М 113,16; $Т_{пл}$ 69°; $Т_{кип}$ 262,5°; Раств.: бензол: о.х.р., вода: 525 (20°), эф.: о.х.р., хлф.: о.х.р., этанол: о.х.р.; n = 1,4768 (20°); Давл. паров: 12 (139°); Лит.: [760], [890] 305-314, [768] 153

233. **2-амино-3-гидроксипентандиовая кислота** (бета-оксиглутаминовая кислота) ромбические крист. (р.п. вода) $HOOCCH(NH_2)CH(OH)CH_2COOH$; М 163,14; $Т_{пл}$ 198°; $Т_{разл}$ 198°; pK_a (1) = 4,24 (25°, вода); pK_a (2) = 9,56 (25°, вода); Лит.: [897] 630-631, [898] 92

234. **3-амино-3-(3,5-дииод-4-гидроксифенил)пропановая кислота** (бетазин) бел. крист. $I_2(HO)C_6H_2CH(NH_2)CH_2COOH$; М 432,98; $Т_{пл}$ 180°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: н.р.; Лит.: [284] 427

235. **l-2-амино-3-(3,5-дииод-4-гидроксифенил)пропановая кислота** (l-3,5-дииодтирозин, l-иодгорговая кислота) бел. игольчатые крист. $I_2(HO)C_6H_2CH_2CH(NH_2)COOH$; М 432,98; $Т_{пл}$ 200-213°; $Т_{разл}$ 213°; Раств.: бензол: н.р., вода: т.р.0,29 (15°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: т.р.; Лит.: [897] 648-649, [284] 427; Синт.: [382] 418

236. **4-амино-2',3-диметилазобензол** желтовато-коричн. крист. $CH_3(H_2N)C_6H_3N{=}NC_6H_4CH_3$; М 225,3; $Т_{пл}$ 102°; Лит.: [1026] 34

237. **6-аминокапроновая кислота** (6-аминогексановая кислота, эпсилон-аминокапроновая кислота) бц. листовидные крист. (р.п. диэтиловый эфир) $H_2N(CH_2)_5COOH$; М 131,2; $Т_{пл}$ 202-203°; Раств.: вода: х.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: пл.р.; Лит.: [832] 186-187, [1020] 136, [313] 457-458

238. **3-амино-4-метокси-N-ацетиланилин** $H_2N(CH_3O)C_6H_3NHCOCH_3$; М 180,204; $Т_{пл}$ 103-104°; Лит.: [1026] 34

239. **3-амино-4-метоксибензолсульфокислоты диэтиламид** (2-аминоанизол-4-диэтилсульфамид, азоамин красный О) $CH_3O(H_2N)C_6H_3SO_2N(C_2H_5)_2$; М 258,337; $Т_{пл}$ 104-105°; Лит.: [1026] 34

240. **2-амино-4-нитрофенол** оранжев. призматические крист. $O_2NC_6H_3(NH_2)OH$; М 154,13; $Т_{пл}$ 143°; Раств.: вода: г.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 1042-1043, [520] 111

241. **1-аминопентан** (амиламин) $CH_3(CH_2)_3CH_2NH_2$; М 87,16; $Т_{пл}$ -55°; $Т_{кип}$ 104,4°; Лит.: [1026] 33

242. **3-аминоперхлорилбензол** бц. игольчатые крист. $H_2NC_6H_4ClO_3$; М 175,57; $Т_{пл}$ 30°; Лит.: [1086] 87; Синт.: [592] 449

243. **2-аминопиридин** листовидные крист. (р.п. лигроин) $C_5H_4NNH_2$; М 94,12; $Т_{пл}$ 56°; $Т_{кип}$ 204°; Лит.: [897] 884-885

244. **3-аминопиридин** (бета-пиридиламин) листовидные крист. (р.п. бензол) $H_2NC_5H_4N$; M 94,12; $T_{пл}$ 64°; $T_{кип}$ 252°; Раств.: вода: л.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; pK_{BH^+} (1) = 6,03 (25°, вода); Лит.: [897] 884-885; Синт.: [849] 9-11, [566] 19-21

245. **4-аминопиридин** (авитрол) бц. игольчатые крист. (р.п. бензол) $H_2NC_5H_4N$; M 94,12; $T_{пл}$ 158°; Раств.: бензол: р., вода: р., эф.: р., лигроин: т.р., этанол: р.; pK_{BH^+} (1) = 9,114 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 20 (); Лит.: [897] 884-885, [561] 513

246. **6-(2-аминопропил)-5-метокси-2,2-диметил-2,3-дигидробензофурана гидрохлорид** (F-22) бел. крист. $C_{14}H_{22}ClNO_2$; M 271,78; $T_{пл}$ 154-155°; Лит.: [216]

247. **3-аминопропионитрил** ж. $H_2NCH_2CH_2CN$; M 70,1; Давл. паров: 16 (80°); Лит.: [338] 92, 100-101

248. **3-аминопропионовая кислота** (бета-аланин) $H_2NCH_2CH_2COOH$; M 89,093; $T_{пл}$ 196°; $T_{разл}$ 200°; pK_a (1) = 10,24 (25°, вода); pK_a (2) = 3,6 (25°, вода, COOH); Лит.: [897] 408-409, [898] 85, [1020] 81-82

249. **5-аминосалициловая кислота** (5-амино-2-оксибензойная кислота) бц. игольчатые крист. $HO(H_2N)C_6H_3COOH$; M 153,15; $T_{пл}$ 280°; $T_{разл}$ 283°; Раств.: вода: т.р. (100°), сероуглерод: р., этанол: н.р.; pK_{BH^+} (1) = 2,74 (25°, вода); pK_a (1) = 5,84 (25°, вода); Лит.: [897] 938-939

250. **5-аминотетразол** (5-aminotetrazole) крист. H_2NCHN_4; M 85,07; CAS 4418-61-5; $T_{пл}$ 203°; Раств.: вода: 1,2 (18°); pK_a (1) = 5,93 (25°, вода); pK_b (1) = 12,18 (20°, вода); Лит.: [353] 12, [241] 9, [278] 394, [721]; Синт.: [721]

251. **5-аминотетразол моногидрат** бц. призматические крист. $H_2NCHN_4 \cdot H_2O$; M 103; $T_{разл}$ 100°; Разл. на: 5-аминотетразол, вода; Раств.: вода: т.р. (20°), л.р. (100°), эф.: р., этанол: пл.р.; Лит.: [278] 394, [721]; Синт.: [721], [397] 123

252. **4-амино-1,2,4-(4H)-триазол** бел. крист. $C_2H_4N_4$; M 84,08; $T_{пл}$ 81°; Лит.: [851] 17-19; Синт.: [851] 17-18

253. **4-аминофенилуксусная кислота** листовидные крист. (р.п. вода) $H_2NC_6H_4CH_2COOH$; M 151,17; $T_{пл}$ 199-200°; $T_{разл}$ 200°; pK_a (1) = 3,6 (25°, вода); Лит.: [897] 996-997; Синт.: [858] 36-37

254. **4-(4-аминофенокси)анилин** (4,4'-диаминодифениловый эфир, 4,4'-диаминодифенилоксид) бц. крист. $H_2NC_6H_4OC_6H_4NH_2$; M 200,24; $T_{пл}$ 188-190°; pK_{BH^+} (1) = 5,41 (20°, вода); $ЛД_{50}$: 570 (б. крысы, п/о); Лит.: [1021] 44

255. **2-аминофенол** (о-гидроксианилин) бц. пластинчатые крист. $H_2NC_6H_4OH$; M 109,14; $T_{пл}$ 170-174°; pK_a (1) = 9,71 (21°, вода); $ЛД_{50}$: 500 (б. крысы, п/о), 1500 (кролики, п/о), 1900 (морские свинки, п/о), 600 (мыши, п/о); Лит.: [897] 1042-1043, [898] 85; Синт.: [365] 187-188

256. **3-аминофенол** (м-оксианилин) бц. призматические крист. (р.п. толуол) $H_2NC_6H_4OH$; M 109,14; $T_{пл}$ 122-123°; pK_a (1) = 9,87 (21°, вода); $ЛД_{50}$: 420 (б. мыши, п/о); Лит.: [897] 1042-1043, [898] 85

257. **4-аминофенол** (пара-аминофенол, пара-оксианилин, родиналь) бц. листовидные крист. $H_2NC_6H_4OH$; M 109,14; $T_{пл}$ 184°; $T_{разл}$ 184°; Раств.: вода: 1,1 (0°), эф.: т.р., этанол: 4,5 (0°); pK_{BH^+} (1) = 5,48 (25°, вода); pK_a (1) = 10,3 (25°, вода); Лит.: [897] 1042-1043, [1020] 146

258. **1-аминоэтанол** (ацетальдегидаммиак, уксусный альдегидаммиак) бц. ромбические крист. $CH_3CH(NH_2)OH$; M 61,083; $T_{пл}$ 75°; $T_{кип}$ 100°; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: л.р., эф.: т.р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 1030-1031; Синт.: [757] 676-678

259. **2-аминоэтанол** $H_2NCH_2CH_2OH$; M 61,083; $T_{пл}$ 10,5°; $T_{кип}$ 171°; Лит.: [970] 220-221

260. **2-аминоэтансульфоновая кислота** (таурин) игольчатые крист. $H_2NCH_2CH_2SO_3H$; M 125,2; $T_{пл}$ 320°; $T_{разл}$ 320°; Раств.: вода: 3,93 (0°), 10,48 (25°), 21,88 (50°), 45,76 (100°), эф.: н.р., этанол: 0,0032 (17°); pK_a (1) = 9,06 (25°, вода); Лит.: [640] 429, [415] 32, 389

261. **3-амино-4-этокси-N-ацетиланилин** $H_2N(CH_3CH_2O)C_6H_3NHCOCH_3$; M 194,23; $T_{пл}$ 133-133,2°; Лит.: [1026] 34

262. **аммиак** (ammonia, водорода нитрид) бц. г. NH_3; M 17,03; $T_{пл}$ -77,75°; $T_{кип}$ -33,42°; Раств.: ацетон: р., вода: 87,5 (0°), 67,9 (10°), 52,6 (20°), 46,2 (25°), 40,3 (30°), 30,7 (40°), 22,9 (50°), 15,4 (80°), 7,4 (100°), эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,00077 (20°, г/см^3, г.); Давл. паров: 1 (-110°), 10 (-95°), 100 (-67,4°); pK_{BH^+} (1) = 9,247 (25°, вода); pK_a (1) = 33 (20°, вода); ДП: 22,7 (-50°) ; Дип.: 1,48 (20°); Ск.зв.: 1853 (-50°, состояние среды - жидкость); ΔH^0_{298}: -46,19 (г); ΔG^0_{298}: -16,71 (г); S^0_{298}: 192,6 (г); C_p^0: 35,6 (г); $\Delta H_{пл}$: 5,655; $\Delta H_{кип}$: 23,33; $T_{крит}$: 132,3; $P_{крит}$: 11,283; $Пл_{крит}$: 0,233; Лит.: [339] 88-92, [341] 14, [1026] 41, [367], [369] 72, [376] 394-399, [768] 51

263. **аммиак - бора трифторид (1/1)** $NH_3 \cdot BF_3$; M 84,84; $T_{пл}$ 163°; Лит.: [626] 48

264. **аммоний** NH_4; M 18,04; $T_{разл}$ -40°; Лит.: [610] 395, [611] 191

265. **аммония азид** бц. ромбические крист. NH_4N_3; M 60,06; $T_{пл}$ 160°; $T_{разл}$ 200°; Раств.: аммиак жидкий: р., бензол: 0,0032 (20°), 0,0078 (40°), вода: 20,2 (30°), 27,07 (40°), эф.: 0,0063 (20°), метанол: 3,268 (20°), 3,984 (40°), этанол: 1,06 (20°); Пл.: 1,346 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 4,5 (48°), 55,1 (85°), 160,9 (102°), 508,1 (125°), 782,1 (134,2°); Лит.: [640] 237, [897] 22-23, [278] 161-164, [427] 96-97

266. **аммония ацетат** (ammonium acetate, аммоний уксуснокислый) бц. крист. CH_3COONH_4; M 77,08; $T_{пл}$ 114°; Раств.: ацетон: м.р., вода: 148 (4°), диоксид серы: 1,09 (0°), этанол: р.; Пл.: 1,073 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -615 (т); Лит.: [897] 26-27, [768] 53

267. **аммония бензоат** бц. крист. $C_6H_5COONH_4$; M 139,16; $T_{пл}$ 198°; Раств.: вода: 19,6 (14,5°), 83,3 (100°), эф.: н.р., этанол: 1,63 (25°); Пл.: 1,262 (20°, к в.4, т.); Лит.: [516] 484, [897] 22-23

268. **аммония бромат** бц. гексагональные крист. NH_4BrO_3; M 145,94; $T_{разл}$ -5°; Лит.: [897] 22-23, [377] 207

269. **аммония бромид** бц. кубические крист. NH_4Br; M 97,94; $T_{возг}$ 394°; Раств.: ацетон: р., вода: 59,5 (0°), 66,6 (10°), 74,2 (20°), 81,8 (30°), 89,7 (40°), 97,6 (50°), 104,9 (60°), 119,3 (80°), 134,7 (100°), диоксид серы: 0,059 (0°), эф.: р., метанол: 10,62 (0°), 12,33 (20°), 14,07 (40°), этанол: 2,97 (0°), 3,36 (20°), 4,26 (40°); Пл.: 2,4 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 100 (320°); ΔH^0_{298}: -270,1 (т); ΔG^0_{298}: -174,7 (т); S^0_{298}: 112,8 (т); C_p^0: 88,7 (т); Лит.: [768] 53

270. **аммония-ванадия(III) сульфат додекагидрат** фиолетов. кубические крист. $NH_4V(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$; M 477,29; $T_{пл}$ 45°; Раств.: вода: 15,6 (20°); Пл.: 1,69 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 96-97

271. **аммония гексабромоплатинат(IV)** красно-коричнев. кубические крист. $(NH_4)_2PtBr_6$; M 710,58; $T_{разл}$ 145°; Лит.: [427] 96-97

272. **аммония гексамолибдотеллурат гептагидрат** бц. ромбические крист. $(NH_4)_6TeMo_6O_{24} \cdot 7H_2O$; M 1321,56; $T_{разл}$ 550°; Раств.: вода: р.; Лит.: [427] 98-99

273. **аммония гексафторооксониобат** бц. кубические крист. $(NH_4)_3NbOF_6$; M 277,012; $T_{разл}$ 255-420°; Лит.: [1022] 252

274. **аммония гексафтороцирконат** $(NH_4)_2ZrF_6$; M 241,29; $T_{разл}$ 365°; Раств.: вода: 25,3 (20°); Лит.: [1026] 42

275. **аммония гексафтортитанат** тригональные крист. $(NH_4)_2TiF_6$; M 197,93; $T_{разл}$ 150°; Раств.: вода: 25 (22°), этанол 98%: 0,004 (22°); Лит.: [826] 668-671

276. **аммония гексафторфосфат** бц. кубические крист. NH_4PF_6; M 163; $T_{разл}$ 68°; Раств.: ацетон: р., вода: 74,8 (20°), этанол: р.; Пл.: 2,18 (18°, г/см^3, т.); Лит.: [54] 3.15, [427] 100-101

277. **аммония гексахлороосмат(IV)** черн. кубические крист. $(NH_4)_2[OsCl_6]$; M 439,025; $T_{возг}$ 170°; Пл.: 2,93 (25°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 100-101

278. **аммония гептамолибдат тетрагидрат** светло-желт. моноклинные крист. $(NH_4)_6Mo_7O_{24} \cdot 4H_2O$; M 1235,86; $T_{разл}$ 90°; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Лит.: [427] 98-99

279. **аммония гидрокарбонат** бц. ромбические крист. NH_4HCO_3; M 79,06; $T_{разл}$ 70°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 11,9 (0°), 16,1 (10°), 21,7 (20°), 24,8 (25°), 28,4 (30°), 36,6 (40°), этанол: н.р.; Пл.: 1,586 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 59 (25,4°), 278 (45°); ΔH^0_{298}: -850 (т); ΔG^0_{298}: -666 (т); Лит.: [1026] 42, [768] 53

280. **аммония гидропероксид** бел. NH_4OOH; M 51,045; $T_{пл}$ 25°; Лит.: [376] 591

281. **аммония гидросульфат** бц. ромбические крист. NH_4HSO_4; M 115,11; $T_{пл}$ 146,9°; $T_{кип}$ 490°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 100 (20°), л.р. (100°), этанол: пл.р.; Пл.: 1,78 (20°, г/см^3, т.); n = 1,473 (20°); Лит.: [897] 26-27

282. **аммония гидрофосфат** бц. моноклинные крист. $(NH_4)_2HPO_4$; M 132,06; $T_{разл}$ 70°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 42,9 (0°), 62,8 (10°), 69 (20°), 75,2 (30°), 81,8 (40°), 89,2 (50°), 106 (70°), этанол: н.р.; Пл.: 1,619 (20°, г/см^3, т.); n = 1,53 (20°); ΔH^0_{298}: -1566 (т); Лит.: [768] 54

283. **аммония гидрофторид** бц. ромбические крист. NH_4HF_2; M 57,043; $T_{пл}$ 126,1°; Раств.: вода: р.; Лит.: [427] 100-101

284. **аммония гипофосфит** бц. ромбические крист. $NH_4H_2PO_2$; M 83,03; $T_{пл}$ 200°; $T_{разл}$ 240°; Раств.: ацетон: н.р., вода: р., этанол: р.; Пл.: 1,63 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 96-97

285. **аммония дигидрофосфат** бц. тетрагональные крист. $NH_4H_2PO_4$; M 115,03; $T_{пл}$ 190°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 22,6 (0°), 28 (10°), 35,3 (20°), 39,5 (25°), 43,9 (30°), 57 (40°), 82,5 (60°), 118,3 (80°), 173,2 (100°); Пл.: 1,8 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1446 (т); ΔG^0_{298}: -1211 (т); S^0_{298}: 152 (т); C_p^0: 142 (т); Лит.: [768] 54

286. **аммония дигидроцианурат** крист. $NH_4H_2C_3N_3O_3$; M 146,105; $T_{разл}$ 130°; Разл. на: 2,4,6-тригидрокси-1,3,5-триазин, аммиак; Лит.: [212] 307

287. **аммония динитрамид** (АДНА) бц. крист. $NH_4N(NO_2)_2$; M 124,06; $T_{пл}$ 93°; $T_{разл}$ 135°; Раств.: ацетон: х.р., ацетонитрил: х.р., бензол: н.р., вода: х.р., ДМФА: х.р., диоксан: пл.р., эф.: н.р., метанол: х.р., нитрометан: пл.р., толуол: н.р., этанол: х.р., этилацетат: пл.р.; Пл.: 1,84 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [66], [1089] 9-10, [4] 285-286, [810] 10

288. **аммония дитионат гемигидрат** бц. моноклинные крист. $_2(NH_4)_2S_2O_6 \cdot H_2O$; M 410,42; $T_{разл}$ 130°; Раств.: вода: 178,5 (19°), этанол: н.р.; Лит.: [897] 24-25

289. **аммония дихромат** (аммоний двухромовокислый, аммония бихромат) оранжев. моноклинные крист. $(NH_4)_2Cr_2O_7$; M 252,06; $T_{разл}$ 180°; Разл. на: хрома(III) оксид, вода, азот; Раств.: ацетон: н.р., вода: 18,3 (0°), 35,6 (20°), 46,5 (30°), 58,5 (40°), 86,6 (60°), 115 (80°), 155,6 (100°), этанол: р.; Пл.: 2,15 (25°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1799 (т); Лит.: [1019] 146, 149, [1026] 42, [454] 44, [768] 54; Синт.: [478] 37

290. **аммония-железа(III) сульфат** бц. гексагональные крист. $NH_4Fe(SO_4)_2$; M 266,009; $T_{разл}$ 420°; Лит.: [427] 96-97

291. **аммония-железа(II) сульфат гексагидрат** (соль Мора) светло-зелен. моноклинные крист. $(NH_4)_2Fe(SO_4)_2 \cdot 6H_2O$; M 392,13; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: 12,5 (0°), 17,2 (10°), 26,4 (20°), 33 (40°), 40 (50°), 52 (70°); Пл.: 1,864 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 96-97, [768] 62

292. **аммония-железа(III) сульфат додекагидрат** (железоаммониевые квасцы) светло-фиолетов. кубические крист. $NH_4Fe(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$; M 482,19; $T_{пл}$ 40°; $T_{разл}$ 230°; Разл. на: аммония-железа(III) сульфат, вода; Раств.: вода: 124 (25°), 400 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 1,71 (20°, г/см^3, т.); n = 1,4854 (20°); Лит.: [427] 96-97, [768] 62

293. **аммония иодат** бц. ромбические крист. NH_4IO_3; M 192,94; $T_{разл}$ 150°; Раств.: вода: 2,6 (15°), 14,5 (100°); Лит.: [897] 24-25

294. **аммония иодид** бц. кубические крист. NH_4I; М 144,94; $Т_{возг}$ 405°; Раств.: ацетон: л.р., вода: 154.2 (0°), 163.2 (10°), 172.3 (20°), 176.8 (25°), 181.4 (30°), 190.5 (40°), 199,6 (50°), 208,6 (60°), 228,8 (80°), 250,3 (100°), диоксид серы: 8,4 (0°), эф.: м.р., этанол: 26,3 (25°); Пл.: 2,51 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 100 (331°); ΔH^0_{298}: -201 (т); ΔG^0_{298}: -112 (т); S^0_{298}: 117 (т); C_p^0: 81,76 (т); Лит.: [768] 53

295. **аммония-кадмия сульфат гексагидрат** бц. моноклинные крист. $NH_4Cd(SO_4)_2 \cdot 6H_2O$; М 430,666; $Т_{разл}$ 100°; Раств.: вода: р.; Пл.: 2,06 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 96-97

296. **аммония-кадмия хлорид** бц. ромбические крист. NH_4CdCl_3; М 236,808; $Т_{пл}$ 289°; Раств.: вода: 33,5 (16°), 44 (63.8°), этанол: р.; Пл.: 2,93 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 96-97

297. **аммония-кальция ортоарсенат гексагидрат** бц. моноклинные крист. $NH_4CaAsO_4 \cdot 6H_2O$; М 305,127; $Т_{разл}$ 140°; Пл.: 1,91 (15°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 96-97

298. **аммония карбонат** бц. кубические крист. $(NH_4)_2CO_3$; М 96,09; $Т_{разл}$ 58°; Раств.: вода: 100 (15°), этанол: н.р.; Лит.: [768] 53

299. **аммония-магния сульфат гексагидрат** бц. моноклинные крист. $NH_4Mg(SO_4)_2 \cdot 6H_2O$; М 342,56; $Т_{разл}$ 250°; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 1,72 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 98-99

300. **аммония-магния хлорид гексагидрат** бц. ромбические крист. $NH_4MgCl_3 \cdot 6H_2O$; М 242,79; $Т_{разл}$ 100°; Раств.: вода: р.; Пл.: 1,46 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 98-99

301. **аммония-меди(II) хлорид дигидрат** син. тетрагональные крист. $(NH_4)_2CuCl_4 \cdot 2H_2O$; М 277,47; $Т_{разл}$ 110°; Раств.: вода: 29,4 (0°), 86,4 (80°), этанол: р.; Пл.: 1,99 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 98-99

302. **аммония метаванадат** бц. ромбические крист. NH_4VO_3; М 116,98; $Т_{разл}$ 100-150°; Раств.: вода: 4,8 (20°), 17,8 (50°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 2,326 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1051 (т); ΔG^0_{298}: -886,2 (т); S^0_{298}: 140,6 (т); C_p^0: 129,3 (т); $ЛД_{50}$: 1,5-2 (кролики, в/в), 20-30 (крысы, п/к), 1-2 (морские свинки, п/к), 25-30 (мыши, п/к); Лит.: [897] 22-23, [1026] 43, [768] 53

303. **аммония-натрия гидрофосфат тетрагидрат** бц. моноклинные крист. $NH_4NaHPO_4 \cdot 4H_2O$; М 209,069; $Т_{разл}$ 79°; Раств.: вода: р.; Лит.: [427] 98-99

304. **аммония нитрат** (аммиачная селитра) бц. ромбические крист. NH_4NO_3; М 80,04; $Т_{пл}$ 169,6°; $Т_{кип}$ 235°; $Т_{разл}$ 210°; Раств.: аммиак жидкий: 391 (25°), ацетон: р., вода: 119 (0°), 150 (10°), 212 (25°), 346 (50°), 600 (80°), метанол: 17,1 (20°), пиридин: р., этанол: 2.5 (20°), 5 (40°), 7.5 (60°); Пл.: 1.725 (20°, г/см^3, т.), 1.436 (170°, г/см^3, ж.), 1,414 (220°, г/см^3, ж.); Вязк.: 5,71 (170°), 3,23 (220°); ΔH^0_{298}: -365,7 (т); ΔG^0_{298}: -184 (т); S^0_{298}: 151,1 (т); C_p^0: 139,4 (т); $\Delta H_{пл}$: 5,86; Лит.: [1020] 153, [419] 227-252, [768] 53

305. **аммония нитрит** (аммоний азотистокислый) бел. крист. NH_4NO_2; М 64,04; $Т_{разл}$ 70°; Раств.: вода: 180.1 (19.5°), 300 (33.5°), эф.: н.р., этанол: р.; Пл.: 1.69 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -256 (т); Лит.: [897] 22-23, [1026] 43, [768] 53

306. **аммония 5-нитротетразолат** $NH_4N_4CNO_2$; М 132,08; $Т_{пл}$ 202°; $Т_{разл}$ 200°; Пл.: 1,57 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [114] 109-122; Синт.: [114] 112-113

307. **аммония озонид** красн. NH_4O_3; М 66,037; $Т_{разл}$ -126°; Разл. на: аммония нитрат, вода, кислород; Лит.: [1022] 333, [611] 228-229

308. **аммония пентахлорферрат(III)** красн. ромбические крист. $(NH_4)_2FeCl_5$; М 269,19; $Т_{пл}$ 234°; Раств.: вода: р.; Лит.: [427] 96-97

309. **аммония перброматат** (ammonium perbromate) бел. крист. NH_4BrO_4; М 161,9; $Т_{разл}$ 170-180°; Раств.: ацетон: 3,22 (25°), ацетонитрил: 1,36 (25°), вода: 10,5 (0°), 18.27 (15°), 21.65 (25°), 35.83 (45°), метанол: 8.22 (25°), этанол: 2.94 (25°); Пл.: 2,5 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [819] 369, [110] 1560-1561, [950] 2119-2121; Синт.: [819] 369

310. **аммония перманганат** фиолетов. ромбические крист. NH_4MnO_4; M 136,97; $T_{разл}$ 60°; Раств.: вода: 7,9 (15°); Пл.: 2,208 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 24-25, [427] 98-99

311. **аммония пероксонитрат** NH_4NO_4; M 96,043; $T_{разл}$ 5°; Лит.: [941] 39

312. **аммония перренат** (аммоний рениевокислый) тетрагональные крист. NH_4ReO_4; M 268,24; $T_{разл}$ 200°; Разл. на: рения(IV) оксид альфа-форма, вода, азот; Раств.: вода: 6,234 (20°), 32,34 (80°); Пл.: 3,63 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [785] 320-321, [897] 26-27

313. **аммония персульфат** бц. моноклинные крист. $(NH_4)_2S_2O_8$; M 228,19; $T_{разл}$ 120°; Раств.: вода: 58,2 (0°), 74,8 (15.5°); Пл.: 1,982 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1648 (т); Лит.: [768] 54

314. **аммония перхлорат** бц. ромбические крист. NH_4ClO_4; M 117,489; $T_{разл}$ 270°; Раств.: аммиак жидкий: 135 (25°), вода: 10,7 (0°), 20,2 (25°), 42,5 (85°), метанол: 6,85 (25°), этанол: 1,906 (25°); Лит.: [1026] 43, [377] 212, [427] 98-99, [1096] 433-434, 448-453

315. **аммония пикрат** красн. ромбические крист. $(O_2N)_3C_6H_2ONH_4$; M 246,14; $T_{пл}$ 265°; Раств.: вода: 1,1 (20°), этанол: пл.р.; Пл.: 1,72 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 26-27, [1022] 514, [1089] 360

316. **аммония стеарат** $CH_3(CH_2)_{16}COONH_4$; M 301,51; $T_{пл}$ 22°; Лит.: [54] 3.16

317. **аммония сульфамат** (аммония амидосульфат) $H_2NSO_3NH_4$; M 114,12; $T_{пл}$ 131°; $T_{разл}$ 160°; $ЛД_{50}$: 3100 (б. мыши); Лит.: [339] 71-72, [54] 3.14, 3.16

318. **аммония сульфат** (аммоний сернокислый) бц. ромбические крист. $(NH_4)_2SO_4$; M 132,13; $T_{разл}$ 218°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 70,1 (0°), 72,7 (10°), 75,4 (20°), 76,9 (25°), 78,1 (30°), 81,2 (40°), 84,3 (50°), 87,4 (60°), 94,1 (80°), 102 (100°), диоксид серы: 0,067 (0°), этанол: н.р.; Пл.: 1,77 (20°, г/см^3, т.); n = 1,521 (20°); ΔH^0_{298}: -1180 (т); ΔG^0_{298}: -901,3 (т); S^0_{298}: 220 (т); C_p^0: 187 (т); $ЛД_{50}$: 4540 (крысы, в/ж), 4280 (мыши, в/ж); Лит.: [768] 54

319. **аммония сульфит моногидрат** бц. моноклинные крист. $(NH_4)_2SO_3 \cdot H_2O$; M 134,155; $T_{разл}$ 60°; Лит.: [427] 98-99

320. **аммония тетрароданодиамминхромат(III) гидрат** (соль Рейнеке) красн. листовидные крист. $NH_4[Cr(NH_3)_2(SCN)_4] \cdot H_2O$; M 354,44; $T_{разл}$ 100°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: н.р., вода: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [516] 276-277, 321

321. **аммония тетратиованадат(V)** $(NH_4)_3VS_3$; M 233,32; $T_{разл}$ 60-150°; Лит.: [539] 135

322. **аммония тетрафторборат** бц. ромбические крист. NH_4BF_4; M 104,86; $T_{возг}$ 350°; Раств.: вода: 25 (16°), 95 (100°); Пл.: 1,851 (17°, г/см^3, т.); Лит.: [385] 45, [427] 100-101

323. **аммония тетрахлоралюминат** бел. крист. NH_4AlCl_4; M 186,83; $T_{пл}$ 304°; Раств.: вода: р.; Лит.: [897] 18-19

324. **аммония тетрахлороплатинат(II)** красн. тетрагональные крист. $(NH_4)_2[PtCl_4]$; M 372,97; $T_{разл}$ 140°; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Пл.: 2,94 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 100-101

325. **аммония тетрахлороферрат(III)** $NH_4[FeCl_4]$; M 215,695; $T_{пл}$ 297°; $T_{кип}$ 390°; Лит.: [611] 369-370

326. **аммония тетрахлороцинкат** бц. ромбические крист. $(NH_4)_2ZnCl_4$; M 243,28; $T_{разл}$ 150°; Раств.: вода: р.; Лит.: [427] 100-101

327. **аммония тиосульфат** бц. моноклинные крист. $(NH_4)_2S_2O_3$; M 148,21; $T_{разл}$ 150°; Раств.: ацетон: м.р., вода: 2,15 (15°), 103,3 (100°), этанол: н.р.; Лит.: [897] 26-27, [54] 3.17, [427] 98-99

328. **аммония тиоцианат** (аммония роданид) бц. моноклинные крист. NH_4SCN; M 76,12; $T_{пл}$ 149,6°; $T_{разл}$ 170°; Разл. на: тиомочевина; Раств.: аммиак жидкий: р., ацетон: р., вода: 120 (0°), 144 (10°), 170 (20°), 190 (25°), 208 (30°), 284 (50°), 431

(70°), этанол: р.; Пл.: 1,305 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -82 (т); $ЛД_{50}$: 720 (мыши, п/о); Лит.: [1020] 154, [768] 54

329. **аммония трииодид** темно-коричнев. ромбические крист. NH_4I_3; M 398,75; $T_{разл}$ 175°; Пл.: 3,75 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 96-97

330. **аммония триоксалатоферрат(III) тригидрат** зелен. моноклинные крист. $(NH_4)_3[Fe(C_2O_4)_3] \cdot 3H_2O$; M 428,07; $T_{разл}$ 165°; Пл.: 1,78 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 64-65

331. **аммония формиат** (ammonium formate, аммоний муравьинокислый) бц. моноклинные крист. $HCOONH_4$; M 63,06; $T_{пл}$ 116°; $T_{разл}$ 180°; Раств.: аммиак жидкий: р., вода: 102 (0°), 143 (20°), 204 (40°), 311 (60°), 531 (80°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,266 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 24-25, [54] 3.15, 5.9

332. **аммония фосфат** бц. крист. $(NH_4)_3PO_4$; M 149,087; $T_{разл}$ 30°; Разл. на: аммония гидрофосфат, аммиак; Лит.: [1020] 154

333. **аммония фторид** бц. гексагональные крист. NH_4F; M 37,04; $T_{разл}$ 168°; Раств.: вода: 71,9 (0°), 74,1 (10°), 82,6 (20°), 88,8 (30°), 111 (60°), 118 (80°), этанол: р.; Пл.: 1,01 (25°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -463,6 (т); ΔG^0_{298}: -348,4 (т); S^0_{298}: 71,96 (т); C_p^0: 65,27 (т); Лит.: [1026] 44, [768] 54

334. **аммония хлорат** бц. моноклинные крист. NH_4ClO_3; M 101,49; $T_{разл}$ 50-100°; Раств.: вода: 28,7 (0°), 115 (75°), этанол: м.р.; Пл.: 1,8 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 28-29, [377] 207, [427] 100-101

335. **аммония хлорид** (аммоний хлористый, нашатырь) бц. кубические крист. NH_4Cl; M 53,49; $T_{возг}$ 337,6°; Раств.: аммиак жидкий: р., вода: 29,4 (0°), 33,2 (10°), 37,2 (20°), 39,3 (25°), 41,4 (30°), 45,8 (40°), 50,4 (50°), 55,2 (60°), 65,6 (80°), 78,6 (100°), диоксид серы: 0,009 (0°), метанол: 3,2 (17°), этанол: 0,6 (19°); Пл.: 1,526 (20°, к в.4, т.); n = 1,642 (20°); Давл. паров: 100 (270°); ΔH^0_{298}: -314,2 (т); ΔG^0_{298}: -203,2 (т); S^0_{298}: 95,8 (т); C_p^0: 84,1 (т); Лит.: [897] 265, [1020] 155, [768] 54

336. **аммония-хрома сульфат додекагидрат** (хромоаммониевые квасцы) зелен. кубические крист. $NH_4Cr(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$; M 478,33; $T_{пл}$ 94°; Раств.: вода: 2,1 (0°), 15,7 (40°), этанол: р.; Пл.: 1,72 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -11346 (т); ΔG^0_{298}: -9349 (т); S^0_{298}: 1423 (т); C_p^0: 1407 (т); Лит.: [768] 110

337. **аммония хромат** желт. моноклинные крист. $(NH_4)_2CrO_4$; M 152,07; $T_{разл}$ 180°; Раств.: аммиак жидкий: м.р., ацетон: м.р., вода: 24,7 (0°), 40,5 (30°), 70,1 (75°), этанол: н.р.; Лит.: [897] 28-29, [427] 100-101

338. **аммония-церия(III) сульфат тетрагидрат** моноклинные крист. $NH_4Ce(SO_4)_2 \cdot 4H_2O$; M 422,34; $T_{разл}$ 100-150°; Раств.: вода: 2,7 (50°); Пл.: 2,52 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 100-101

339. **аммония цианид** бц. кубические крист. NH_4CN; M 44,056; $T_{разл}$ 36°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Лит.: [427] 100-101

340. **амфетамин** (DL-1-фенил-2-аминопропан) бц. подвижная ж. $C_6H_5CH_2CH(NH_2)CH_3$; M 135,21; CAS 300-62-9; $T_{кип}$ 204°; Раств.: вода: 2 (20°), эф.: х.р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,93 (20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 7 (64°); pK_{BH^+} (1) = 9,9 (20°, вода); Лит.: [43] 349-350, [784] 85, [897] 1034-1035, [1026] 610, [274] 145, [748] 280, [1056] 26-30

341. **амфетамина гидрохлорид** $C_6H_5CH_2CH(NH_2)CH_3 \cdot HCl$; M 171,7; $T_{пл}$ 149°; Лит.: [748] 280

342. **амфетамина оксалат полугидрат** бц. игольчатые крист. $(C_6H_5CH_2CH(NH_2)CH_3)_2 \cdot 2(COOH)_2 \cdot H_2O$; M 468,497; $T_{пл}$ 160°; Лит.: [443] 413; Синт.: [443] 413

343. **амфетамина сульфат** (DL-1-фенил-2-аминопропана сульфат, актедрон, бензидрин, психотон, фенамин) бел. крист. $(C_6H_5CH_2CH(NH_2)CH_3)_2 \cdot H_2SO_4$; M 368,5; CAS 60-13-9; $T_{пл}$ 300°; $T_{разл}$ 300°; Раств.: вода: р.5 (20°), 33 (100°), эф.: н.р., хлф.:

н.р., этанол: м.р.0,19 (20°); $ЛД_{50}$: 300 (мыши, в/б); Лит.: [43] 349, [620] 147, [781] 90, [901] 952-953, [287] 496-497, [602] 221, [748] 280, [813] 38, [994] 230-231

344. **l-анабазин** (l-2-(3-пиридил)пиперидин) бц. маслянистая ж. $C_{10}H_{14}N_2$; M 162,33; $T_{пл}$ 9°; $T_{кип}$ 276°; Раств.: бензол: р., вода: смеш., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,0455 (20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 2 (105°); $ЛД_{50}$: 10,2 (мыши, в/б); Лит.: [897] 420-421, [1020] 157, [670] 128-132, [828] 22-59

345. **анатаз** (титана (IV) оксид) бп. тетрагональные крист. TiO_2; M 79,9; $T_{пл}$ 1870°; $T_{разл}$ 2900°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,05 (20°, г/см^3, т.); n = 2,5 (20°); ΔH^0_{298}: -938,6 (т); ΔG^0_{298}: -883,3 (т); S^0_{298}: 49,92 (т); C_p^0: 55,48 (т); $\Delta H_{пл}$: 58; Лит.: [1023] 593, [377] 298-299, [768] 105

346. **анетол** (1-(4-метоксифенил)пропен, 1-метокси-4-пропенилбензол, анисовая камфора, изоэстрагол) бц. листовидные крист. (р.п. этанол) $C_{10}H_{12}O$; M 148,2; $T_{пл}$ 22,5°; $T_{кип}$ 235,3°; Раств.: бензол: р., вода: т.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: 20; Пл.: 0,9936 (15°, г/см^3, т.); n = 1,56 (20°); Давл. паров: 10 (106°); $T_{всп}$: 92; Лит.: [897] 420-421, [1024] 506, [1026] 47, [1048] 238-239

347. **анилин** (фениламин) бц. маслянистая ж. $C_6H_5NH_2$; M 93,13; $T_{пл}$ -5,89°; $T_{кип}$ 184,4°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: р.3,4 (20°), р.6,4 (90°), эф.: смеш., лигроин: р., тетрахлорметан: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,02173 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,5863 (20°); Давл. паров: 10 (68,3°), 33 (92°), 50 (102°); pK_{BH^+} (1) = 4,58 (25°, вода); pK_a (1) = 27 (25°, вода); ДП: 6,89 (20°) 5,93 (70°) ; Дип.: 1,53 (20°); Вязк.: 3,77 (25°), 0,825 (100°); Пов.нат.: 43,3 (20°); Ск.зв.: 1659 (20°, состояние среды - жидкость); ΔH^0_{298}: 29,7 (ж); S^0_{298}: 192 (ж); C_p^0: 191 (ж); $\Delta H_{пл}$: 10,56; $\Delta H_{кип}$: 55,83; $T_{всп}$: 79; $T_{самовосп}$: 562; $\Delta H_{сгор}$: 3410; $ЛД_{50}$: 250 (кошки, в/ж), 460 (мыши, в/ж); $T_{крит}$: 425,65; $P_{крит}$: 5,134; $Пл_{крит}$: 0,314; Лит.: [338] 281-283, [898] 85, [768] 124; Синт.: [358] 205-206

348. **анилина гидрохлорид** бц. крист. $C_6H_5NH_2 \cdot HCl$; M 129,6; $T_{пл}$ 198°; $T_{кип}$ 245°; Раств.: вода: р.18 (15°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,2215 (4°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 124

349. **анилина нитрат** бц. крист. $C_6H_5NH_2 \cdot HNO_3$; M 156,15; $T_{разл}$ 190°; Раств.: вода: х.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,356 (4°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 124

350. **анилина оксалат** бц. крист. $(C_6H_5NH_3)_2C_2O_4$; M 276,29; $T_{пл}$ 150°; $T_{разл}$ 175°; Раств.: ацетон: х.р., вода: х.р., эф.: н.р., этанол: х.р.; Лит.: [768] 124

351. **анилина пикрат** красн. крист. $(O_2N)_3C_6H_2ONH_3C_6H_5$; M 322,25; $T_{пл}$ 181°; $T_{разл}$ 181°; Раств.: бензол: 0,078, вода: р.0,374 (18°), этанол: 8,4 (15°); Пл.: 1,558 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 124

352. **анилина 4-толуолсульфонат** $C_6H_5NH_3(CH_3C_6H_4SO_3)$; M 265,328; $T_{пл}$ 238,4°; Лит.: [915] 202

353. **анти-диацетилфуроксана диоксим** $C_6H_8N_4O_4$; M 200,15; $T_{пл}$ 145°; Лит.: [1058] 266, 281

354. **антипирин** (2,3-диметил-1-фенил-5-пиразолон, анальгезин, феназон) бц. листовидные крист. $C_{11}H_{12}N_2O$; M 188,22; $T_{пл}$ 112°; Раств.: вода: 34 (20°), эф.: 2,6 (20°), лигроин: т.р., толуол: т.р., хлф.: л.р., этанол: 74 (20°); Пл.: 1,19 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 10 (212°), 174 (319°); pK_{BH^+} (1) = 1,45 (25°, вода); Лит.: [897] 434-435, [1026] 50, [241] 734-735, [994] 330

355. **9,10-антрахинон** желтоват. крист. $C_{14}H_8O_2$; M 208,212; $T_{пл}$ 286°; $T_{кип}$ 379,8°; Раств.: анилин: р., нитробензол: р.; $ЛД_{50}$: 3500 (б. крысы, в/б); Лит.: [1026] 52, [748] 108

356. **антрацен** желт. крист. $C_{14}H_{10}$; M 178,23; $T_{пл}$ 216°; $T_{кип}$ 342°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: н.р., эф.: р., сероуглерод: р., хлф.: р., этанол: 0,096 (20°); Пл.: 1,25 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1026] 52-53, [417] 129, 423, 708

357. **антрон** бц. крист. $C_{14}H_{10}O$; M 194,23; $T_{пл}$ 154-155°; Лит.: [1020] 191; Синт.: [858] 45-46

358. **апоморфин** бц. призматические крист. $C_{17}H_{17}O_2N$; M 267,33; $T_{пл}$ 170°; Раств.: бензол: р., вода: т.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; pK_{BH}^+ (1) = 8,92 (25°, вода); pK_{BH}^+ (2) = 7 (25°, вода); Лит.: [184] 95, [639] 817, [897] 444-445, [183] 76-77

359. **апоморфина гидрохлорид** (апоморфина хлоргидрат) моноклинные крист. $C_{17}H_{18}ClO_2N$; M 303,79; $T_{пл}$ 200°; Раств.: вода: 2 (25°), эф.: 0,0536 (25°), этанол: 2,47 (25°); Лит.: [897] 444-445

360. **апрофен** (1,1-дифенилпропионовой кислоты 2-диэтиламиноэтилового эфира гидрохлорид) бел. крист. $C_{21}H_{28}ClNO_2$; M 361,91; $T_{пл}$ 165°; Раств.: ацетон: т.р., вода: л.р., эф.: о.м.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [901] 836-837, [274] 146, [284] 134, [554] 216, [837] 258, [994] 234-235

361. **l-арабиноза** ромбические крист. $C_5H_{10}O_5$; M 150,14; $T_{пл}$ 159,5°; Раств.: вода: 58,9 (10°), эф.: н.р., этанол 90%: 0,5 (20°); Лит.: [897] 444-445; Синт.: [858] 52-55

362. **арахидоновая кислота** (5-цис,8-цис,11-цис,14-цис-эйкозантетраеновая кислота) $CH_3(CH_2)_4(CH{=}CHCH_2)_4CH_2CH_2COOH$; M 304,2; $T_{пл}$ -49,5°; Лит.: [1026] 54, [290] 621, [927] 13

363. **арахиновой кислоты метиловый эфир** (эйкозановой кислоты метиловый эфир) $CH_3(CH_2)_{18}COOCH_3$; M 326,56; $T_{пл}$ 46,4°; Давл. паров: 2 (188°); Лит.: [642] 15

364. **l-(+)-аргинин** призматические крист. (р.п. вода) $H_2NC({=}NH)NH(CH_2)_3CH(NH_2)COOH$; M 174,2; $T_{пл}$ 238°; $T_{разл}$ 238°; Раств.: вода: 15 (21°), эф.: н.р., этанол: м.р.; pK_{BH}^+ (1) = 9,04 (25°, вода); pK_{BH}^+ (2) = 2,17 (25°, вода); pK_a (1) = 12,48 (25°, вода); Лит.: [768] 125

365. **аргон** (argon) бц. г. Ar; M 39,95; $T_{пл}$ -189,6°; $T_{кип}$ -185,9°; Раств.: бензол: р., вода: 0,0093 (0°), 0,0059 (20°), 0,0045 (40°), этанол: р.; Пл.: 1,4 (-186°, г/см^3, ж.), 0,0017839 (20°, г/см^3, г.); Давл. паров: 1 (-219,5°), 10 (-211,3°), 100 (-200,1°); ДП: 1,000504 (25°) ; Вязк.: 0,021 (0°), 0,0269 (100°), 0,0321 (200°), 0,0411 (400°); Ск.зв.: 319 (0°, состояние среды - газ)321 (20°, состояние среды - газ)325,23 (30,2°, состояние среды - газ); ΔH^0_{298}: 0 (г); ΔG^0_{298}: 0 (г); S^0_{298}: 154,7 (г); C_p^0: 20,79 (г); $\Delta H_{пл}$: 1,19; $\Delta H_{кип}$: 6,51; $T_{крит}$: -122,5; $P_{крит}$: 4,86; $Пл_{крит}$: 0,531; Лит.: [386] 50, [610] 44, [768] 27, 54

366. **ареколин** (1,2,5,6-тетрагидро-1-метилникотиновой кислоты метиловый эфир, арекаидина метиловый эфир) бц. маслянистая ж. $C_8H_{13}NO_2$; M 155,2; $T_{кип}$ 220°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; pK_{BH}^+ (1) = 6,84 (25°, вода); Лит.: [897] 446-447, [605] 163-165

367. **арсаниловая кислота** (4-аминофенилмышьяковая кислота, п-аминобензоларсоновая кислота) бц. игольчатые крист. $H_2NC_6H_4AsO(OH)_2$; M 217,06; $T_{пл}$ 232°; $T_{разл}$ 280°; Раств.: амиловый спирт: р., ацетон: т.р., бензол: т.р., вода: р. (100°), эф.: р., укс.: т.р., хлф.: т.р., этанол: т.р.; pK_a (2) = 4,02 (25°, вода); Лит.: [897] 446-447; Синт.: [858] 55-57

368. **1-арса-2-(2,5,6-три-(трет-бутил)фенил)ацетилен** светло-желт. крист. $((CH_3)_3C)_3C_6H_2CAs$; M 332,355; $T_{пл}$ 114°; Лит.: [376] 550

369. **арсенолит** (мышьяка (III) оксид, мышьяковистый ангидрид) бц. кубические крист. As_2O_3; M 197,84; $T_{пл}$ 278°; $T_{кип}$ 461°; Раств.: вода: 1,2 (0°), 1,8 (20°), 2,05 (25°), 2,9 (40°), 4,4 (60°), 5,6 (75°), 8,2 (98.5°), хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 3,865 (25°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (181°), 1 (214°), 100 (333°); ΔH^0_{298}: -1334,7 (т); ΔG^0_{298}: -1176,4 (т); S^0_{298}: 233,5 (т); C_p^0: 204 (т); $\Delta H_{пл}$: 48,5; $\Delta H_{кип}$: 56,1; $ЛД_{50}$: 10 (мыши, в/б); Лит.: [768] 82

370. **арсин** (SA, arsine, водород мышьяковистый) бц. г. AsH_3; M 77,95; CAS 7784-42-1; $T_{пл}$ -116,9°; $T_{кип}$ -62,5°; $T_{разл}$ 500°; Пл.: 0,003502 (20°, г/см^3, г.); ΔH^0_{298}: 66,4 (г); ΔG^0_{298}: 68,9 (г); S^0_{298}: 223 (г); C_p^0: 38,6 (г); $\Delta H_{пл}$: 1,2; $\Delta H_{кип}$: 16,69; Лит.: [78] 47-50, [255] 174-175, [613] 16-17, [768] 83

371. **арсония гексафторантимонат** бц. крист. $AsH_4[SbF_6]$; M 314,704; $T_{разл}$ -40°; Лит.: [376] 519

372. **арсония гексафторарсенат** бц. крист. $AsH_4[AsF_6]$; M 267,87; $T_{разл}$ -75°; Лит.: [376] 519

373. **аскаридол** (1,4-перокси-п-ментен-2) ж. $C_{10}H_{16}O_2$; M 168,233; $T_{пл}$ 2,5°; $ЛД_{50}$: 200 (крысы, п/о); Лит.: [1020] 209, [1026] 57

374. **d-аскорбиновая кислота** $C_6H_8O_6$; M 176,12; $T_{пл}$ 192°; Лит.: [1081] 242

375. **l-аскорбиновая кислота** (2,3-дегидро-l-гулоновой кислоты гамма-лактон, витамин C) бц. крист. $C_6H_8O_6$; M 176,12; $T_{пл}$ 191°; $T_{разл}$ 192°; Раств.: ацетон: р., бензол: н.р., вода: 33,3 (20°), глицерин: пл.р., эф.: н.р., петр.эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: р.4,8 (20°); Пл.: 1,65 (25°, г/см^3, т.); pK_a (1) = 4,1 (24°, вода, 3-C-OH); pK_a (2) = 11,79 (16°, вода, 2-C-OH); Лит.: [817] 147, [1020] 384-385, [290] 19-56, [392], [768] 125, [869] 244, [986] 8, [994] 634-638, [1081] 236-296

376. **d-аспарагиновая кислота** (l-аминоянтарная кислота) бц. ромбические крист. $C_4H_7NO_4$; M 133,12; $T_{пл}$ 270°; Раств.: вода: 0,39 (10°), 0,54 (25°), 2,71 (75°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [897] 448-449

377. **l-аспарагиновая кислота** (d-аминоянтарная кислота) $HOOCCH_2CH(NH_2)COOH$; M 133,12; $T_{пл}$ 270°; Раств.: вода: т.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; pK_a (1) = 3,9 (25°, вода); pK_a (2) = 10 (25°, вода); Лит.: [897] 448-449

378. **l-аспарагиновой кислоты моноамид** (аспарагин) бц. ромбические крист. $H_2NCOCH_2CH(NH_2)COOH$; M 132,11; $T_{пл}$ 226°; pK_a (1) = 8,85 (25°, вода); Лит.: [897] 448-449, [898] 85

379. **аспартам** (L-альфа-аспартил-L-фенилаланина монометиловый эфир, aspartame) бел. крист. $C_{14}H_{18}N_2O_5$; M 294,3; $T_{пл}$ 246,5°; Раств.: бензол: н.р., вода: м.р.1 (25°), эф.: н.р., этанол: н.р.; pI (1) = 5,4 (25°, вода); Лит.: [179] 86-95, [214] 401, [520] 103

380. **астат** (astatine) At_2; M 419,97; $T_{пл}$ 244°; $T_{кип}$ 309°; Раств.: орг. р-ли: р.; Лит.: [342] 343-344, [1020] 211, [54] 3.18, [377] 227-229, [386] 50, [506] 423-424, [530] 228-259, [885] 50

381. **атропин** (dl-тиосциамин, dl-датурин, dl-троповой кислоты тропиновый эфир) бц. ромбические крист. $C_{17}H_{23}NO_3$; M 289,38; $T_{пл}$ 115,5°; $T_{возг}$ 118°; Раств.: бензол: р., вода: 0,14 (19°), глицерин: 3 (15°), эф.: р.1,64 (20°), укс.: р., хлф.: р.50 (20°), этанол: р.25 (20°); pK_{BH^+} (1) = 9,68 (20°, вода); $ЛД_{50}$: 1500 (кролики), 221,5 (мыши, п/о), 1,5 (человек); Лит.: [491], [620] 150, [825] 335, [897] 448-449, [928] 28, [1020] 219-220, [1026] 60, [361] 307-309, [510] 259, [748] 368-369

382. **атропина пикрат** желт. пластинчатые крист. $C_{23}H_{26}N_4O_{10}$; M 518,475; $T_{пл}$ 175-176°; Лит.: [748] 369

383. **атропина сульфат** (dl-троповой кислоты тропинового эфира сульфат) бел. крист. $(C_{17}H_{23}NO_3)_2 \cdot H_2SO_4$; M 676,817; $T_{пл}$ 194°; Раств.: вода: 50 (20°), глицерин: 33 (15°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: 20 (20°); Лит.: [640] 431, [1020] 219, [284] 350, [510] 259, [748] 369

384. **атропина сульфат моногидрат** $C_{34}H_{50}N_2O_{11}S$; M 694,83; $T_{разл}$ 109°; Разл. на: атропина сульфат, вода; Лит.: [748] 369

385. **атроповая кислота** (альфа-метилен-альфа-толуиловая кислота, альфа-фенилакриловая кислота) бц. моноклинные крист. $CH_2=C(C_6H_5)COOH$; M 148,16; $T_{пл}$ 106-107°; $T_{кип}$ 267°; $T_{разл}$ 267°; pK_a (1) = 3,84 (25°, вода); Лит.: [897] 450-451, [898] 85

386. **афлатоксин B1** $C_{17}H_{12}O_6$; M 312,27; $T_{пл}$ 269°; $ЛД_{50}$: 1 (коровы, п/о), 0,4 (кролики, п/о), 17,9 (крысы-самки, п/о), 7,2 (крысы-самцы, п/о), 2 (лошади, п/о), 7,8 (макаки, п/о), 2 (морские свинки, п/о), 9 (мыши, п/о), 0,6 (норки, п/о), 2 (овцы, п/о), 2 (павианы, п/о), 0,5 (радужная форель, п/о), 0,62 (свиньи, п/о), 1 (собаки, п/о), 0,4 (утки, п/о), 10,2 (хомяки, п/о); Лит.: [1022] 80-81, [942] 26, 32

387. **аценафтен** (acenaphthene) бц. игольчатые крист. $C_{12}H_{10}$; M 154,2; CAS 83-32-9; $T_{пл}$ 96°; $T_{кип}$ 279°; Раств.: вода: 0,000347 (25°), диоксид серы: 13 (7°), метанол: 1,8

(0°), 2,25 (20°), 6 (40°), 11,7 (60°), толуол: 20 (20°), хлф.: 33 (20°), этанол: 1,9 (0°), 4 (20°); Пл.: 1,024 (20°, г/см^3, т.); n = 1,604 (20°); $ЛД_{50}$: 2100 (мыши, п/о); Лит.: [55] 2, [1020] 221, [1026] 61, [170] 691-698, [241] 828, [391]

388. **аценафтилен** золотисто-желт. крист. $C_{12}H_8$; M 152,1919; $Т_{пл}$ 92-93°; $Т_{кип}$ 265-275°; $ЛД_{50}$: 3000 (крысы, в/ж); Лит.: [337] 134-135

389. **ацесульфам-К** (калия 6-метил-1,2,3-оксатиазин-4(3Н)-он-2,2-диоксид, пищевая добавка Е950, сунетт) бел. моноклинные крист. $C_4H_4KNO_4S$; M 201,24; $Т_{разл}$ 225°; Раств.: вода: 15 (0°), 27 (20°), 130 (100°), этанол 50%: 10 (20°); Пл.: 1,81 (20°, г/см^3, т.); $ЛД_{50}$: 7431 (, п/о); Лит.: [179] 65-85, [520] 86, 88, [625] 140-141

390. **ацетальдегид** (уксусный альдегид, этанал, этаналь) бц. ж. CH_3CHO; M 44,05; $Т_{пл}$ -124°; $Т_{кип}$ 20,8°; Раств.: бензол: смеш., вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,783 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,3316 (20°); ДП: 21,8 (10°) ; Дип.: 2,69 (20°); Вязк.: 0,22 (20°); Пов.нат.: 21,2 (20°); $\Delta H_{кип}$: 25,25; $Т_{свосп}$: 156; $\Delta H_{сгор}$: 1164,8; $ЛД_{50}$: 1930 (б. крысы, п/о), 1232 (морские свинки, п/о), 1200 (мыши, п/о); $Т_{крит}$: 188; $Р_{крит}$: 6,4; Лит.: [897] 1030-1031, [902] 473, [1020] 224, [328] 248, [768] 187, [943] 189; Синт.: [757] 676-678, [1094] 345-346

391. **4-ацетаминофенол** (4-(ацетиламино)фенол, ацетофен, парацетамол) бел. крист. $HOC_6H_4NHCOCH_3$; M 151,16; $Т_{пл}$ 168°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р., эф.: н.р., этанол: л.р.; Лит.: [901] 838-839, [1026] 423, [284] 183, [549] 22, 28

392. **N-ацетиланилин** (N-фенилацетамид, антифебрин, ацетанилид) $C_6H_5NHCOCH_3$; M 135,2; $Т_{пл}$ 114,3°; $Т_{кип}$ 304°; Раств.: ацетон: х.р., вода: пл.р., эф.: х.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,0261 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1026] 61, [1040] 91; Синт.: [365] 86

393. **ацетилацетон** (2,4-пентандион) бц. ж. $CH_3COCH_2COCH_3$; M 100,12; $Т_{пл}$ -23°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: 15 (30°), 34 (80°), эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9721 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,4541 (17°); Давл. паров: 746 (139°); pK_a (1) = 8,24 (25°, вода, енольная форма); pK_a (1) = 8,95 (25°, вода, кето-форма); ДП: 25,7 (20°) ; Лит.: [504] 120, [734] 14, [768] 126

394. **ацетилен** (этин) бц. г. C_2H_2; M 26,04; $Т_{кип}$ -83,8°; $Т_{возг}$ -84,1°; n = 1,00051 (0°); pK_a (1) = 25 (20°, вода); ΔH^0_{298}: 226,75 (г); S^0_{298}: 200,8 (г); C_p^0: 43,93 (г); $Т_{свосп}$: 335; $\Delta H_{сгор}$: 135,4; $Т_{крит}$: 35,2; $Р_{крит}$: 6,45; $Пл_{крит}$: 0,23; Лит.: [768] 126

395. **ацетилендикарбоновая кислота** (бутиндиовая кислота) бц. призматические крист. HOOC-CC-COOH; M 114,06; $Т_{пл}$ 179°; Раств.: вода: л.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; pK_a (1) = 1,74 (20°, вода); pK_a (2) = 4,38 (20°, вода); Лит.: [897] 458-459, [1020] 228, [1026] 62

396. **ацетилендикарбоновой кислоты диметиловый эфир** CH_3OOC-CC-$COOCH_3$; M 142,109; Давл. паров: 8 (96°); Лит.: [832] 180-181, [972] 78-79

397. **О-ацетилкодеин** $C_{20}H_{23}NO_4$; M 341,401; CAS 6703-27-1; $Т_{пл}$ 134°; $ЛД_{50}$: 120 (мыши); Лит.: [43] 317-318, [837] 46, [1073] 358-359

398. **ацетилнитрат** бц. ж. CH_3COONO_2; M 105,05; Давл. паров: 70 (22°); Лит.: [55] 25; Синт.: [383] 292

399. **N-ацетил-4-нитроанилин** (пара-нитроацетанилид) желт. ромбические крист. $O_2NC_6H_4NHCOCH_3$; M 180,16; $Т_{пл}$ 215°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 454-455, [1026] 383, [454] 45; Синт.: [358] 113

400. **О-ацетилсалициловая кислота** (2-acetoxybenzoic acid, acetylsalicylic acid, аспирин, салициловой кислоты уксуснокислый эфир) бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $CH_3COOC_6H_4COOH$; M 180,16; CAS 50-78-2; $Т_{пл}$ 136,5°; $Т_{разл}$ 140°; Раств.: бензол: м.р., вода: 0,25 (20°), р. (100°), эф.: 3,57 (20°), хлф.: 5,9 (20°), этанол: 20 (20°); Пов.нат.: 60,06 (25,9°); Лит.: [26] 44, [748] 164-166, [768] 126; Синт.: [365] 86

401. **4-ацетил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** $CH_3COC(CH_2O)_3PO$; M 192,11; $Т_{пл}$ 190-192°; $ЛД_{50}$: 51 (мыши, в/б); Лит.: [551] 12, 64

402. **ацетилхолина хлорид** (N-(2-ацетоксиэтил)триметиламмония хлорид) бц. крист. $CH_3COOCH_2CH_2N(CH_3)_3Cl$; М 181,66; $Т_{пл}$ 144-148°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [1026] 63, [284] 151, [994] 233-234

403. **N-ацетил-4-этоксианилин** (фенацетин) бел. крист. $C_2H_5OC_6H_4NHCOCH_3$; М 179,22; $Т_{пл}$ 135°; Раств.: вода: г.р. (100°), о.м.р., эф.: м.р., хлф.: м.р., этанол: р.; Лит.: [257] 118, [284] 183

404. **ацетогидроксамовая кислота** $CH_3CONHOH$; М 75,07; $Т_{пл}$ 88°; pK_a (1) = 9,46 (25°, вода); Лит.: [431] 53, [737] 12, 53

405. **2-ацетоксибензальдегид** $CH_3COOC_6H_4CHO$; М 164,16; $Т_{пл}$ 37°; Лит.: [13] 67

406. **3-ацетоксибензальдегид** ж. $CH_3COOC_6H_4CHO$; М 164,16; $Т_{кип}$ 203-263°; Лит.: [13] 79, [56] 729

407. **4-ацетоксибензальдегид** $CH_3COOC_6H_4CHO$; М 164,16; $Т_{кип}$ 264-265°; Лит.: [13] 82

408. **2-ацетокси-3-метилбензальдегид** $CH_3COO(CH_3)C_6H_3CHO$; М 178,185; $Т_{кип}$ 267°; Лит.: [13] 89

409. **2-ацетокси-5-метилбензальдегид** $CH_3COO(CH_3)C_6H_3CHO$; М 178,185; $Т_{пл}$ 57°; Лит.: [13] 88

410. **2-ацетокси-5-метоксибензальдегид** $CH_3COO(CH_3O)C_6H_3CHO$; М 194,19; $Т_{пл}$ 63°; Лит.: [13] 99

411. **4-ацетокси-3-метоксибензальдегид** (ацетилванилин, ванилина ацетат) бц. игольчатые крист. (р.п. диэтиловый эфир) $CH_3COO(CH_3O)C_6H_3CHO$; М 194,19; $Т_{пл}$ 77°; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [13] 104, [897] 570-571

412. **2-ацетокси-5-этоксибензальдегид** $CH_3COO(C_2H_5O)C_6H_3CHO$; М 208; $Т_{пл}$ 69°; $Т_{кип}$ 285°; $Т_{разл}$ 285°; Лит.: [13] 99

413. **ацетон** (acetone, dimethyl ketone, propan-2-one, диметилкетон, пропанон) бц. ж. CH_3COCH_3; М 58,08; CAS 67-64-1; $Т_{пл}$ -95,35°; $Т_{кип}$ 56,24°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: смеш., эф.: смеш., метанол: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 0,7908 (20°, г/см^3, ж.), 0,7899 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,3591 (20°), 1,3588 (25°); pK_{BH^+} (1) = -7,2 (25°, вода); pK_a (1) = 20 (20°, вода); ДП: 20,9 (20°) ; Дип.: 2,84 (20°); Вязк.: 0,295 (25°), 0,28 (41°), 0,36 (10°); Пов.нат.: 23,7 (20°); Ск.зв.: 1189 (20°, состояние среды - жидкость); ΔH^0_{298}: -247,7 (ж); S^0_{298}: 200 (ж); C_p^0: 125 (ж); $\Delta H_{пл}$: 5,69; $\Delta H_{кип}$: 29,1; $Т_{всп}$: -18; $Т_{свосп}$: 465; $\Delta H_{сгор}$: 1829,4; ΔH^0_{298}: -216,5 (г); $ЛД_{50}$: 3800 (кролики, п/о), 9750 (крысы, п/о); $Т_{крит}$: 235,5; $Р_{крит}$: 4,7; $Пл_{крит}$: 0,273; Лит.: [620] 261, [776] 145, [1020] 230-231, [220] 171-173, [259] 138, [274] 147, [369] 186, [653] 60, 279-284, [768] 127, [1075] 62-71; Синт.: [790] 240

414. **ацетона оксим** (2-пропаноноксим, ацетоксим) бц. призматические крист. $(CH_3)_2C{=}NOH$; М 73,1; $Т_{пл}$ 61°; $Т_{кип}$ 136,3°; Раств.: вода: л.р., эф.: л.р., лигроин: р., этанол: л.р.; Пл.: 0,97 (20°, г/см^3, т.); pK_a (1) = 12,42 (25°, вода); Лит.: [897] 460-461, [1026] 63, [1059] 199; Синт.: [858] 164-166

415. **ацетона фенилгидразон** (1-фенил-2-изопропилиденгидразин) бц. ромбические крист. $(CH_3)_2C{=}NNHC_6H_5$; М 148,2; $Т_{пл}$ 27°; Раств.: вода: р., эф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 50 (163°); Лит.: [897] 460-461

416. **ацетондикарбоновая кислота** (3-оксопентандиовая кислота) игольчатые крист. (р.п. этанол) $HOOCCH_2COCH_2COOH$; М 146,1; $Т_{пл}$ 135°; $Т_{разл}$ 135°; Лит.: [832] 268-269; Синт.: [858] 70-72

417. **ацетонциангидрин** (2-гидрокси-2-метилпропаннитрил, 2-гидрокси-2-метилпропановой кислоты нитрил, гидроксиизобутиронитрил, гидроксиизомасляной кислоты нитрил) бц. ж. $(CH_3)_2C(OH)CN$; М 85,1; $Т_{пл}$ -19°; $Т_{кип}$ 82°; Раств.: вода: х.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,932 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,3996 (20°); Давл. паров: 23 (82°); $ЛД_{50}$: 5,9 (крысы-самки, п/о), 5,7 (крысы-самцы, п/о), 5,8 (мыши-самки, п/о); Лит.: [338] 103-105, [832] 312-313, [1020] 231-232, [929] 29

418. **ацеторфин** $C_{27}H_{35}NO_5$; М 453,6; CAS 25333-77-1; $T_{пл}$ 193°; Раств.: вода: 0,025 (20°), эф.: л.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [43] 316

419. **ацеторфина гидрохлорид** бел. крист. $C_{27}H_{36}ClNO_5$; М 490; CAS 25333-78-2; $T_{пл}$ 204°; Раств.: вода: 2 (20°), этанол: 10 (20°); Лит.: [43] 316

420. **ацетоуксусная кислота** ж. CH_3COCH_2COOH; М 102,089; $T_{кип}$ 100°; $T_{разл}$ 100°; pK_a (1) = 3,58 (18°, вода); Лит.: [1020] 110, [1026] 64

421. **ацетоуксусной кислоты этиловый эфир смесь таутомеров** (ацетоуксусный эфир) $CH_3COCH_2COOC_2H_5$; М 130,142; $T_{пл}$ -45°; $T_{кип}$ 180,8°; pK_a (1) = 10,68 (25°, вода); Лит.: [1026] 64; Синт.: [858] 73-74

422. **ацетофенон** (ацетилбензол, метилфенилкетон) бц. ж. $C_6H_5C(O)CH_3$; М 120,15; $T_{пл}$ 19,62°; $T_{кип}$ 202,3°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,0281 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,53718 (20°); Давл. паров: 10 (79°); pK_a (1) = 19 (20°, вода, CH3 группа); ДП: 17,39 (25°) 8,64 (202°) ; Дип.: 3,02 (20°); $\Delta H_{кип}$: 38,79; $\Delta H_{сгор}$: 4137,6; $ЛД_{50}$: 2650 (б. крысы, п/о), 1250 (мыши, п/о); Лит.: [369] 77, [768] 127; Синт.: [365] 161, [365] 160-161

423. **барбитуровая кислота** (N,N'-малонилмочевина, малоновой кислоты уреид) бц. ромбические крист. $C_4H_4N_2O_3$; М 128,1; $T_{пл}$ 248°; Раств.: вода: м.р. (20°), х.р. (100°), эф.: р., этанол: м.р.; pK_a (1) = 4,04 (25°, вода); Лит.: [768] 127; Синт.: [537] 65-66

424. **барий** (barium) серебристо-бел. кубические мет. Ba; М 137,34; $T_{пл}$ 727°; $T_{кип}$ 1860°; Раств.: вода: реаг., ртуть: 0,33 (18°); Пл.: 3,76 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (724°), 1 (861°), 10 (1044°), 100 (1300°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 67 (т); C_p^0: 28,7 (т); $\Delta H_{пл}$: 8,66; $\Delta H_{кип}$: 150,9; Лит.: [617] 10, [1090] 195, [54] 3.18, [386] 50, [768] 54

425. **бария азид** бц. моноклинные крист. $Ba(N_3)_2$; М 221,38; $T_{разл}$ 219°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 12,5 (0°), 16,7 (15°), 17,3 (17°), эф.: н.р., этанол абсолютный: 0,017 (16°); Пл.: 2,936 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [617] 81, [640] 184, [897] 28-29, [1089] 20, [427] 100-101

426. **бария ацетат моногидрат** бц. триклинные крист. $Ba(CH_3COO)_2 \cdot H_2O$; М 273,43; $T_{разл}$ 150°; Разл. на: бария ацетат, вода; Раств.: вода: 71,4 (25°), 70 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 2,19 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 100-101

427. **бария бромат моногидрат** бц. моноклинные крист. $Ba(BrO_3)_2 \cdot H_2O$; М 411,17; $T_{разл}$ 180°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,3 (0°), 5,7 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 3,95 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 30-31, [393] 69

428. **бария бромид** бц. ромбические крист. $BaBr_2$; М 297,15; $T_{пл}$ 847°; $T_{кип}$ 1980°; Раств.: ацетон: м.р., вода: 90,5 (0°), 94,2 (10°), 98 (20°), 100 (25°), 102,5 (30°), 106,2 (40°), 110,5 (50°), 120,7 (75°), 132 (100°), метанол: 44,4 (0°), 43,1 (10°), 41,9 (20°), 40,2 (40°), 38,8 (60°), этанол: м.р.; Пл.: 4,78 (24°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -756,5 (т); ΔG^0_{298}: -732 (т); S^0_{298}: 150 (т); Лит.: [898] 291, [427] 100-101, [768] 54

429. **бария вольфрамат** бц. тетрагональные крист. $BaWO_4$; М 385,17; $T_{пл}$ 1475°; $T_{кип}$ 1730°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 5,04 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 100-101

430. **бария гексаборид** сер. кубические крист. BaB_6; М 202,193; $T_{пл}$ 2270°; Пл.: 4,36 (16°, г/см^3, т.); Лит.: [1026] 66, [427] 100-101

431. **бария гексафторсиликат** $BaSiF_6$; М 279,4; $T_{разл}$ 300°; Раств.: вода: 0,0025 (25°), 0,04 (78°), этанол: н.р.; Пл.: 4,29 (21°, к в.4, т.); Лит.: [640] 185, [54] 3.18

432. **бария гексахлороплатинат(IV) гексагидрат** оранжево-желт. моноклинные крист. $Ba[PtCl_6] \cdot 6H_2O$; М 653,22; $T_{разл}$ 70°; Раств.: вода: р.; Пл.: 2,86 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 104-105

433. **бария гексацианоферрат(II) гексагидрат** желт. моноклинные крист. $Ba_2[Fe(CN)_6] \cdot 6H_2O$; М 594,72; $T_{разл}$ 40°; Раств.: вода: 0,17 (15°), 0,9 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 2,67 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 64-65, [427] 104-105, [917] 49

434. **бария гидрид** светло-сер. ромбические крист. BaH_2; M 139,36; $T_{разл}$ 675°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 4,21 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -179 (т); ΔG^0_{298}: -130 (т); Лит.: [427] 102-103, [768] 54

435. **бария гидроарсенат моногидрат** бц. ромбические крист. $BaHAsO_4 \cdot H_2O$; M 295,27; $T_{разл}$ 150°; Разл. на: вода; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 1,93 (15°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 100-101

436. **бария гидроксид** бц. моноклинные крист. $Ba(OH)_2$; M 171,35; $T_{пл}$ 408°; $T_{разл}$ 1000°; Раств.: ацетон: м.р., вода: 1,67 (0°), 2,48 (10°), 3,89 (20°), 5,59 (30°), 8,22 (40°), 13,1 (50°), 20,9 (60°), 101,4 (80°), этанол: 12,61 (25°); Пл.: 4,5 (20°, г/см^3, т.); pK_b (1) = 0,64 (25°, вода); ΔH^0_{298}: -950 (т); ΔG^0_{298}: -886 (т); S^0_{298}: 124 (т); Лит.: [768] 54

437. **бария гидрофосфат** бц. ромбические крист. $BaHPO_4$; M 233,306; $T_{разл}$ 400°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 4,17 (15°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 102-103

438. **бария гипофосфит моногидрат** бц. моноклинные крист. $Ba(H_2PO_2)_2 \cdot H_2O$; M 285,32; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: 28 (15°), 31 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 2,9 (17°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 102-103

439. **бария диизонитрозогидразид тригидрат** $BaN_4O_2 \cdot 3H_2O$; M 279,398; $T_{разл}$ 110°; Лит.: [438] 1838; Синт.: [438] 1839

440. **бария дитионат дигидрат** бц. моноклинные крист. $BaS_2O_6 \cdot 2H_2O$; M 333,8; $T_{разл}$ 120°; Раств.: вода: 22,1 (18°), 81,1 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 4,54 (14°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 102-103

441. **бария иодат** моноклинные крист. $Ba(IO_3)_2$; M 487,132; $T_{разл}$ 476°; Раств.: вода: 0,008 (0°), 0,033 (20°); Пл.: 5, (20°, г/см^3, т.); Лит.: [54] 3.18, [427] 102-103

442. **бария иодид** бц. ромбические крист. BaI_2; M 391,15; $T_{пл}$ 711°; $T_{кип}$ 1900°; Раств.: ацетон: р., вода: 166,7 (0°), 184,1 (10°), 204,4 (20°), 223,6 (30°), 228,9 (40°), 234,4 (50°), 241,3 (60°), 246,6 (70°), диоксид серы: 0,71 (0°), этанол: 77 (20°), 76,2 (40°); Пл.: 4,92 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -605,4 (т); ΔG^0_{298}: -619 (т); S^0_{298}: 167 (т); Лит.: [427] 102-103, [768] 55

443. **бария иодид гексагидрат** бц. гексагональные крист. $BaI_2 \cdot 6H_2O$; M 499,23; $T_{пл}$ 25,7°; Лит.: [427] 102-103

444. **бария иодид дигидрат** бц. ромбические крист. $BaI_2 \cdot 2H_2O$; M 427,17; $T_{разл}$ 100°; Лит.: [427] 102-103

445. **бария карбид** сер. тетрагональные крист. BaC_2; M 161,36; $T_{пл}$ 2000°; $T_{разл}$ 2000°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 3,75 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 32-33

446. **бария карбонат** (витерит) бел. ромбические крист. $BaCO_3$; M 197,35; $T_{разл}$ 1450°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 4,43 (20°, г/см^3, т.); рПР (0) = 8,1 (25°, вода); ΔH^0_{298}: -1219 (т); ΔG^0_{298}: -1139 (т); S^0_{298}: 112 (т); C_p^0: 85,35 (т); $ЛД_{50}$: 650 (б. крысы, в/ж); Лит.: [427] 102-103, [768] 55

447. **бария ксенат** Ba_3XeO_6; M 639,27; $T_{разл}$ 125°; Раств.: вода: 0,025 (25°); Лит.: [610] 245

448. **бария метасиликат** бц. моноклинные крист. $BaSiO_3$; M 213,42; $T_{пл}$ 1604°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,399 (4°, г/см^3, т.); Лит.: [516] 78-79

449. **бария молибдат** бц. тетрагональные крист. $BaMoO_4$; M 297,27; $T_{пл}$ 1450°; $T_{кип}$ 1730°; Раств.: вода: 0,0058 (25°); Пл.: 4,65 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [54] 3.18, [427] 102-103

450. **бария нитрат** бц. кубические крист. $Ba(NO_3)_2$; M 261,35; $T_{пл}$ 595°; Раств.: ацетон: 0,005 (25°), вода: 4,99 (0°), 6,78 (10°), 9,05 (20°), 10,32 (25°), 11,6 (30°), 14,3 (40°), 17,2 (50°), 20,3 (60°), 26,6 (80°), 34,2 (100°), метанол: 0,07 (0°), 0,057 (20°), 0,04 (60°), этанол: 1 (20°), 4,71 (50°); Пл.: 3,24 (25°, г/см^3, т.); n = 1,572 (20°); ΔH^0_{298}: -991,9 (т); ΔG^0_{298}: -795 (т); S^0_{298}: 214 (т); C_p^0: 151 (т); $\Delta H_{пл}$: 25; Лит.: [768] 55

451. **бария нитрид** бц. крист. Ba_3N_2; M 439,994; $T_{пл}$ 1000°; Пл.: 4,78 (25°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 102-103, [611] 168

452. **бария нитрит** бц. гексагональные крист. $Ba(NO_2)_2$; M 229,35; $T_{пл}$ 217°; $T_{разл}$ 217°; Раств.: вода: 67,5 (20°), 300 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 3,23 (23°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 28-29

453. **бария оксид** бц. кубические крист. BaO; M 153,34; $T_{пл}$ 1920°; $T_{кип}$ 2000°; Раств.: ацетон: н.р., вода: реаг., этанол: р.; Пл.: 5,72 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -558,1 (т); ΔG^0_{298}: -528,4 (т); S^0_{298}: 70,3 (т); C_p^0: 47,45 (т); Лит.: [768] 55

454. **бария ортованадат** $Ba_3(VO_4)_2$; M 641,86; $T_{пл}$ 707°; Пл.: 5,14 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [54] 3.19

455. **бария перксенат** Ba_2XeO_6; M 501,94; $T_{разл}$ 300°; Раств.: вода: м.р.; Лит.: [377] 238, [475] 490

456. **бария перманганат** черно-фиолетов. ромбические крист. $Ba(MnO_4)_2$; M 375,21; $T_{разл}$ 220°; Раств.: вода: 62,5 (11°); Пл.: 3,77 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 30-31, [427] 102-103; Синт.: [824] 668-669

457. **бария пероксид** (бария перекись) бел. тетрагональные крист. BaO_2; M 169,34; $T_{пл}$ 450°; $T_{разл}$ 600°; Раств.: ацетон: н.р., вода: реаг.; Пл.: 4,96 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -629,7 (т); ΔG^0_{298}: -587,9 (т); S^0_{298}: 65,7 (т); Лит.: [1022] 490, [768] 55

458. **бария перренат** $Ba(ReO_4)_2$; M 637,736; $T_{пл}$ 999°; Пл.: 5,91 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [785] 320

459. **бария перхлорат** бц. гексагональные крист. $Ba(ClO_4)_2$; M 336,23; $T_{пл}$ 470°; Раств.: вода: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 3,2 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 102-103

460. **бария перхлорат тригидрат** (барий хлорнокислый трехводный) бц. гексагональные крист. $Ba(ClO_4)_2 \cdot 3H_2O$; M 390,29; $T_{разл}$ 400°; Раств.: вода: 138,1 (0°), 177,8 (20°), 205,8 (40°), этанол: л.р.; Пл.: 2,74 (20°, г/см^3, т.); n = 1,533 (20°); Лит.: [897] 34-35

461. **бария пирофосфат** бц. ромбические крист. $Ba_2P_2O_7$; M 448,597; $T_{пл}$ 1430°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 3,9 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 102-103

462. **бария селенид** бц. кубические крист. BaSe; M 216,29; $T_{пл}$ 1780°; Пл.: 5,02 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 102-103

463. **бария стеарат** бел. пор. $(CH_3(CH_2)_{16}COO)_2Ba$; M 704,29; $T_{пл}$ 200°; $ЛД_{50}$: 5500 (б. мыши, п/о), 4000 (крысы, п/о), 3600 (морские свинки, п/о); Лит.: [1077] 63

464. **бария сульфат** (барит) бц. ромбические крист. $BaSO_4$; M 233,4; $T_{пл}$ 1580°; Раств.: вода: 0,00022 (18°), 0,00041 (100°), серная кислота 100%: 11 (20°); Пл.: 4,5 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1465 (т); ΔG^0_{298}: -1353 (т); S^0_{298}: 132 (т); C_p^0: 101,8 (т); $\Delta H_{пл}$: 41; Лит.: [427] 102-103, [611] 176, [768] 55

465. **бария сульфид** бц. кубические крист. BaS; M 169,4; $T_{пл}$ 2200°; Раств.: вода: 2,88 (0°), 4,89 (10°), 7,86 (20°), 8,95 (25°), 10,38 (30°), 14,89 (40°), 21,4 (50°), 27,7 (60°), 49,9 (80°), 60,3 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 4,25 (15°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -443,5 (т); ΔG^0_{298}: -437,2 (т); S^0_{298}: 78,2 (т); C_p^0: 49,37 (т); Лит.: [1026] 67, [768] 55

466. **бария теллурид** светло-желт. кубические крист. BaTe; M 264,93; $T_{пл}$ 1510°; Пл.: 5,13 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 102-103

467. **бария тетразолат** $Ba(CHN_4)_2$; M 275,42; $T_{разл}$ 344°; Лит.: [963] 581

468. **бария тетрасульфид моногидрат** желтовато-красн. ромбические крист. $BaS_4 \cdot 4H_2O$; M 337,65; $T_{разл}$ 300°; Раств.: вода: 38,4 (15°), сероуглерод: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 2,99 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 102-103

469. **бария тетрахлороплатинат(II) тригидрат** темно-красн. призматические крист. $Ba[PtCl_4] \cdot 3H_2O$; M 528,26; $T_{разл}$ 150°; Раств.: вода: х.р., этанол: р.; Пл.: 2,87 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 102-103

470. **бария тиосульфат** (barium thiosulfate) BaS_2O_3; M 249,5; CAS 35112-53-9; $T_{пл}$ 220°; $T_{разл}$ 220°; Лит.: [11] 399

471. **бария тиосульфат моногидрат** бц. ромбические крист. $BaS_2O_3 \cdot H_2O$; M 267,47; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: 0,2 (20°), этанол: н.р.; Пл.: 3,5 (18°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 102-103

472. **бария феррат(VI)** красн. $BaFeO_4$; M 257,17; $T_{разл}$ 120°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [611] 377, [788] 309

473. **бария фосфат** бел. тригональные крист. $Ba_3(PO_4)_2$; M 601,96; $T_{пл}$ 1727°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,1 (16°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 32-33, [427] 102-103

474. **бария фторид** (франкдиксонит) бц. кубические крист. BaF_2; M 175,34; $T_{пл}$ 1280°; $T_{кип}$ 2140°; Раств.: вода: 0,159 (10°), 0,162 (30°), фтороводород: р.; Пл.: 4,83 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (1436°), 10 (1639°), 100 (1905°); рПР (0) = 5,77 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -1200 (т); ΔG^0_{298}: -1149 (т); S^0_{298}: 96,2 (т); C_p^0: 71,21 (т); $\Delta H_{пл}$: 12,6; $\Delta H_{кип}$: 347; Лит.: [768] 55

475. **бария фторсульфонат** $Ba(SO_3F)_2$; M 335,45; $T_{разл}$ 500°; Разл. на: серы(VI) диоксид-дифторид, бария сульфат; Лит.: [610] 336

476. **бария хлорат** $Ba(ClO_3)_2$; M 304,229; $T_{пл}$ 414°; Лит.: [610] 261

477. **бария хлорат моногидрат** бц. моноклинные крист. $Ba(ClO_3)_2 \cdot H_2O$; M 322,26; $T_{разл}$ 120°; Раств.: ацетон: м.р., вода: 21,8 (0°), 119 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 3,179 (20°, г/см^3, т.); n = 1,577 (20°); Лит.: [897] 34-35, [898] 185, [987] 12

478. **бария хлорид** бц. ромбические крист. $BaCl_2$; M 208,25; $T_{пл}$ 960°; $T_{кип}$ 1560°; Раств.: вода: 31,6 (0°), 33,7 (10°), 36,2 (20°), 37,4 (25°), 38,7 (30°), 41,2 (40°), 43,7 (50°), 46,4 (60°), 52,2 (80°), 58,2 (100°), метанол: 2,18 (15°), этанол: н.р.; Пл.: 3,92 (20°, г/см^3, т.); Вязк.: 4,6 (967°), 3,61 (1037°); Пов.нат.: 165 (970°), 159,4 (1040°); ΔH^0_{298}: -860,1 (т); ΔG^0_{298}: -810,9 (т); S^0_{298}: 126 (т); C_p^0: 75,3 (т); $\Delta H_{пл}$: 23; $ЛД_{50}$: 150 (б. крысы, в/ж); Лит.: [339] 366, [427] 102-103, [768] 55, [1060] 133

479. **бария хлорид дигидрат** бц. моноклинные крист. $BaCl_2 \cdot 2H_2O$; M 244,26; $T_{разл}$ 113°; Разл. на: бария хлорид, вода; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 3,1 (24°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 102-103

480. **бария хромат** желт. орторомбические крист. $BaCrO_4$; M 253,321; $T_{пл}$ 1380°; Раств.: вода: 0,00026 (20°); Лит.: [328] 119

481. **бензаконин** (бензоилаконин, напеллин, пикраконитин) ам. в-во $C_{32}H_{43}NO_{10}$; M 601,69; $T_{пл}$ 130°; Лит.: [897] 470-471

482. **бензальацетофенон** (1,3-дифенил-2-пропен-1-он, бензилиденацетофенон, стирилфенилкетон, халкон) светло-желт. ромбические крист. $C_6H_5CH{=}CHCOC_6H_5$; M 208,26; $T_{пл}$ 62°; $T_{кип}$ 348°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р., лигроин: т.р., сероуглерод: р., хлф.: р., этанол: т.р.; Пл.: 1,071 (62°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 18 (219°); Лит.: [897] 1074-1075; Синт.: [858] 77-79

483. **бензальдегид** (benzaldehyde, бензойный альдегид) бц. ж. C_6H_5CHO; M 106,13; $T_{пл}$ -26°; $T_{кип}$ 179°; Раств.: аммиак жидкий: р., ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: м.р.0,33, эф.: смеш., лигроин: х.р., этанол: смеш.; $ЛД_{50}$: 1300 (крысы, п/о); Лит.: [55] 237, [897] 470-471, [1020] 256, [386] 229; Синт.: [607] 100-101, [631] 106-107, [669] 305

484. **бензанилид** (benzanilide) $C_6H_5CONHC_6H_5$; M 197,24; $T_{пл}$ 163°; Лит.: [54] 1.98; Синт.: [858] 80-81

485. **бенз[a]антрацен** $C_{18}H_{12}$; M 228,29; CAS 56-55-3; $T_{пл}$ 160,5°; $T_{кип}$ 438°; Лит.: [170] 788-795

486. **бензацин** (бензиловой кислоты 2-диметиламиноэтилового эфира гидрохлорид) бел. крист. $C_{18}H_{22}ClNO_3$; M 335,84; $T_{пл}$ 188°; Раств.: вода: л.р., эф.: пл.р., этанол: г.р.; Лит.: [813] 95-96

487. **бензгидрол** игольчатые крист. $(C_6H_5)_2CHOH$; M 184,23; $T_{пл}$ 68-69°; $T_{кип}$ 297-298°; Лит.: [638] 710; Синт.: [858] 82, [365] 235-236

488. **бензиламин** (альфа-аминотолуол) бц. ж. $C_6H_5CH_2NH_2$; M 107,15; $T_{кип}$ 185°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9826 (19°, к в.4, ж.); Давл. паров: 12 (90°); pK_{BH^+} (1) = 9,34 (25°, вода); Лит.: [897] 480-481

489. **N-бензиланилин** (N-фенилбензиламин) бц. моноклинные крист. (р.п. этанол) $C_6H_5CH_2NHC_6H_5$; М 183,25; $T_{пл}$ 32-37,8°; $T_{кип}$ 306-307°; Лит.: [897] 480-481; Синт.: [858] 85-86

490. **2-бензилбензимидазола гидрохлорид** (дибазол) бел. крист. $C_{14}H_{13}ClN_2$; М 244,72; $T_{пл}$ 184°; Раств.: ацетон: м.р., вода: т.р., эф.: н.р., хлф.: т.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 262

491. **бензилбромид** (альфа-бромтолуол, бензил бромистый) бц. ж. $C_6H_5CH_2Br$; М 171,034; $T_{пл}$ -4°; $T_{кип}$ 198°; Раств.: вода: н.р., этанол: смеш.; Пл.: 1,438 (22°, к в.0, ж.); Лит.: [897] 480-481; Синт.: [678] 71-72

492. **N-бензилиденанилин** (N-бензальанилин) желт. игольчатые крист. (р.п. сероуглерод) $C_6H_5CH{=}NC_6H_5$; М 181,24; $T_{пл}$ 51-54°; $T_{кип}$ 300°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 424-425; Синт.: [858] 75

493. **транс-2-бензилиденгептаналь** (альфа-пентилкоричный альдегид, жасминальдегид, жасмональ) зеленовато-желт. ж. $C_6H_5CH{=}C(CHO)CH_2CH_2CH_2CH_2CH_3$; М 202,28; Пл.: 0,9711 (20°, к в.4, ж.); Давл. паров: 10 (154°); $ЛД_{50}$: 3730 (крысы, п/о); Лит.: [1021] 130

494. **N-бензилиндол-3-альдегид** бел. крист. $C_8H_5N(CH_2C_6H_5)CHO$; М 235,8; $T_{пл}$ 113°; Лит.: [853] 18; Синт.: [853] 18

495. **бензилиодид** ((иодметил)бензол) игольчатые крист. (р.п. метанол) $C_6H_5CH_2I$; М 218,035; $T_{пл}$ 24,1°; Лит.: [832] 82-83; Синт.: [924] 72

496. **бензиловая кислота** (дифенилгидроксиуксусная кислота, дифенилгликолевая кислота) моноклинные крист. $(C_6H_5)_2C(OH)COOH$; М 228,25; $T_{пл}$ 150°; $T_{кип}$ 180°; $T_{разл}$ 180°; Раств.: вода: л.р. (100°), эф.: л.р., этанол: л.р.; pK_a (1) = 3,04 (25°, вода); Лит.: [897] 482-483, [748] 162-163; Синт.: [858] 88-89

497. **бензиловой кислоты 2-диэтиламиноэтилового эфира гидрохлорид** (benacyzine, parasan, tranquilline, амизил, бенактизин) бел. крист. $(C_6H_5)_2C(OH)COOCH_2CH_2N(C_2H_5)_2 \cdot HCl$; М 363,88; $T_{пл}$ 174-179°; Раств.: вода: р., этанол: т.р.; Лит.: [1026] 33, [554] 80-81

498. **бензиловой кислоты 1-метил-4-пиперидилового эфира гидрохлорид** $(C_6H_5)_2C(OH)COOCH(CH_2CH_2)NCH_3 \cdot HCl$; М 361,86; $T_{пл}$ 209°; Лит.: [695]

499. **бензиловой кислоты 1-метил-4-пиперидиловый эфир** (4-NMPB, N-метил-4-пиперидилбензилат) $(C_6H_5)_2C(OH)COOC_5H_9NCH_3$; М 325,4; $T_{пл}$ 164°; Лит.: [695]; Синт.: [695]

500. **бензиловой кислоты 3-хинуклидиловый эфир** (3-quinuclidinyl benzilate, BZ, EA 2277, дифенилоксиуксусной кислоты 3-хинуклидиловый эфир, хинуклидил-3-бензилат) бц. крист. $(C_6H_5)_2C(OH)COOC(CH_2CH_2)_3N$; М 337,4; CAS 6581-06-2; $T_{пл}$ 167,5°; $T_{кип}$ 412°; Раств.: вода: н.р., хлф.: р.; Пл.: 1,33 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,000032 (70°); $ЛД_{50}$: 102,5 (б. мыши, в/б), 23,5 (мыши, в/в); Лит.: [1024] 272, [78] 73-76, [165] 324, [255] 192-195, [265] 144, [1009] 7

501. **бензиловый спирт** (фенилметанол) бц. ж. $C_6H_5CH_2OH$; М 108,14; $T_{пл}$ -15,3°; $T_{кип}$ 205,35°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: р.4 (17°), эф.: смеш., метанол: р., хлф.: р., этанол: смеш.; $ЛД_{50}$: 3100 (б. крысы, п/о); Лит.: [337] 400-401, [768] 128; Синт.: [358] 207-208, [365] 281

502. **3-бензилоксибензойной кислоты 3-хинуклидилового эфира гидрохлорид** $C_6H_5CH_2OC_6H_4COOC_7H_{12}NHCl$; М 373,867; $T_{пл}$ 186-188°; Лит.: [163] 2

503. **4-бензилоксибензойной кислоты 3-хинуклидилового эфира гидрохлорид** $C_6H_5CH_2OC_6H_4COOC_7H_{12}NHCl$; М 373,867; $T_{пл}$ 236-237°; Лит.: [163] 2; Синт.: [163] 26

504. **4-бензилокси-3,5-диметоксиамфетамина гидрохлорид** (3C-BZ) бел. крист. $C_6H_5CH_2O(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; М 337,84; $T_{пл}$ 162°; Лит.: [216]

505. **5-бензилокситриптамина гидрохлорид** (5-benzyloxytriptamine hydrochloride) $C_6H_5CH_2OC_8H_5NCH_2CH_2NH_2 \cdot HCl$; М 302,81; $T_{пл}$ 261°; Лит.: [27] 139

506. **2-бензилоксиэтанол** (бензилцеллозольв) бц. ж. $C_6H_5CH_2OCH_2CH_2OH$; M 152,19; $T_{кип}$ 256°; Раств.: вода: 0,4 (20°); Лит.: [768] 128

507. **1-бензилпиперидин** (N-бензилпиперидин) $C_{12}H_{17}N$; M 175,27; n = 1,5252 (20°); Давл. паров: 13 (119°); Лит.: [660] 188

508. **5-бензилфуран-2-карбоновая кислота** бц. крист. $C_{12}H_{10}O_3$; M 202,21; $T_{пл}$ 104°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; Лит.: [839] 12; Синт.: [839] 11-12

509. **3-(5'-бензилфурил-2')-5-меркаптотриазол-1,2,4** бц. крист. $C_{13}H_{11}N_3OS$; M 257,32; $T_{пл}$ 240°; Раств.: ацетон: р., бензол: н.р., вода: н.р., эф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [839] 14; Синт.: [839] 13-14

510. **бензилхлорид** (альфа-хлортолуол, бензил хлористый) бц. ж. $C_6H_5CH_2Cl$; M 126,59; $T_{пл}$ -39°; $T_{кип}$ 179,3°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,1002 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,539 (20°); Давл. паров: 11 (66°); $\Delta H_{сгор}$: 3708,7; Лит.: [768] 128, [982] 80

511. **бензилцианид** (альфа-толуилцианид, альфа-толунитрил, фенилацетонитрил, фенилуксусной кислоты нитрил) бц. ж. $C_6H_5CH_2CN$; M 117,16; $T_{пл}$ -24°; $T_{кип}$ 234°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,018 (20°, г/см^3, ж.); $ЛД_{50}$: 270 (крысы, п/о), 78 (мыши, п/о); Лит.: [338] 92, 120-121, [897] 998-999, [1020] 261

512. **бензилэтиловый эфир** (альфа-этокситолуол) бц. ж. $C_6H_5CH_2OC_2H_5$; M 136,19; $T_{кип}$ 185°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9577 (10°, к в.4, ж.), 0,949 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 484-485; Синт.: [249] 63

513. **бензимидазол** (1,3-бендиазол) $C_7H_6N_2$; M 118,14; $T_{пл}$ 170°; Раств.: вода: р., этанол: р.; pK_{BH^+} (1) = 5,53 (25°, вода); Лит.: [1026] 70, [628] 39

514. **N-(бензимидазолил-2)-O-метилкарбамат** (БМК, карбендазим) $C_9H_9N_3O_2$; M 191,19; $T_{пл}$ 310°; $ЛД_{50}$: 6400 (); Лит.: [561] 559

515. **бенз[a]нафтацен** ярко-желт. игольчатые крист. $C_{22}H_{14}$; M 278,35; $T_{пл}$ 263-264°; Лит.: [487] 385-389

516. **бензогидроксамовая кислота** $C_6H_5CONHOH$; M 137,14; $T_{пл}$ 127-128°; pK_a (1) = 8,84 (20°, вода); pK_b (1) = -1,83 (25°, вода); Лит.: [737] 12, 54, 68

517. **1,4-бензодиоксан** $C_8H_8O_2$; M 136,15; n = 1,549 (20°); Давл. паров: 6 (103°); Лит.: [54] 1.101; Синт.: [249] 63-64

518. **бензоилазид** пластинчатые крист. $C_6H_5CON_3$; M 147,13; $T_{пл}$ 27,2°; $T_{кип}$ 160°; $T_{разл}$ 160°; Лит.: [832] 44-45; Синт.: [347] 194

519. **N-бензоиламфетамин** (р.п. этанол) $C_6H_5CH_2CH(CH_3)NHCOC_6H_5$; M 239,31; $T_{пл}$ 135°; Лит.: [994] 230

520. **бензоила перекись** бц. крист. $(C_6H_5COO)_2$; M 242,23; $T_{пл}$ 107°; $T_{разл}$ 108°; Пл.: 1,334 (25°, г/см^3, т.); $ЛД_{50}$: 1200 (б. мыши, в/ж), 6400 (крысы, в/ж); Лит.: [1020] 265, [404] 442

521. **N-бензоилглицин** (гиппуровая кислота) бц. ромбические крист. $C_6H_5CONHCH_2COOH$; M 179,17266; $T_{пл}$ 187-190°; pK_a (1) = 3,64 (25°, вода); Лит.: [897] 618-619, [898] 87; Синт.: [365] 185

522. **N-бензоил-1,4-диаминоантрахинон** фиолетов. крист. $C_{21}H_{14}N_2O_3$; M 342,347; $T_{пл}$ 278°; Лит.: [1026] 35

523. **N-бензоил-1,5-диаминоантрахинон** оранжев. крист. $C_{21}H_{14}N_2O_3$; M 342,347; $T_{пл}$ 261°; Лит.: [1026] 35

524. **N-бензоилпиперидин** триклинные крист. $C_6H_5CON(CH_2CH_2)_2CH_2$; M 189,25; $T_{пл}$ 49°; Лит.: [832] 280-281; Синт.: [858] 92-94

525. **бензоилуксусной кислоты этиловый эфир** бц. ж. $C_6H_5COCH_2COOC_2H_5$; M 192,21; $T_{кип}$ 267°; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,122 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 1024-1025

526. **1-бензоил-5-этил-5-фенилбарбитуровая кислота** (бензобарбитал, бензонал) бел. крист. $C_{19}H_{16}N_2O_4$; M 336,34; $T_{пл}$ 135°; Раств.: вода: о.м.р., эф.: р., хлф.: л.р., этанол: н.р.; Лит.: [1026] 72, [284] 307

527. **бензоин** (фенил-альфа-гидроксибензилкетон) бц. призматические крист. (р.п. этанол) $C_6H_5CH(OH)COC_6H_5$; М 212,25; $Т_{пл}$ 137°; Раств.: вода: 0,03 (25°), эф.: м.р., пиридин: х.р.20 (20°), укс.: х.р. (118°), хлф.: р., этанол: р. (78°); Пл.: 1,31 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 12 (194°), 768 (344°); Лит.: [768] 129; Синт.: [858] 95-96

528. **бензойная кислота** (бензолкарбоновая кислота) бц. моноклинные крист. C_6H_5COOH; М 122,12; $Т_{пл}$ 122,4°; $Т_{кип}$ 249°; Раств.: ацетон: р., бензол: х.р. (78°), р., вода: 0,18 (4°), 0,27 (18°), 2,2 (75°), эф.: 40 (15°), жирные масла: р., лигроин: м.р., метанол: р., тетрахлорметан: р., хлф.: р., этанол: 47,1 (15°); Пл.: 1,2659 (15°, г/см^3, т.), 1,0749 (130°, г/см^3, ж.); n = 1,504 (132°), 1,53974 (20°); Давл. паров: 10 (133°); pK_a (1) = 4,18 (25°, вода); ΔH^0_{298}: -385,2 (т); S^0_{298}: 167,6 (т); C_p^0: 146,8 (т); $\Delta H_{пл}$: 17,32; $\Delta H_{сгор}$: 3226,7; $ЛД_{50}$: 3300 (крысы, п/о); Лит.: [338] 26, [1020] 267-268, [284] 169, [358] 222, [768] 129; Синт.: [358] 221-222, [365] 281, [365] 238-239

529. **бензойной кислоты ангидрид** бц. крист. $(C_6H_5CO)_2O$; М 226,2; $Т_{пл}$ 42°; $Т_{кип}$ 360°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,199 (15°, к в.4, т.); n = 1,5767 (15°); Лит.: [386] 92-93; Синт.: [858] 96-98, [309] 368

530. **бензойной кислоты бензиловый эфир** (бензилбензоат) $C_6H_5COOCH_2C_6H_5$; М 212,25; $Т_{пл}$ 21°; $Т_{кип}$ 323-324°; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; n = 1,5681 (20°); Лит.: [1026] 69; Синт.: [858] 89-91

531. **бензойной кислоты изопропиловый эфир** бц. ж. $C_6H_5COOCH(CH_3)_2$; М 164,2; $Т_{кип}$ 218,5°; Лит.: [897] 488-489

532. **бензойной кислоты метиловый эфир** (метилбензоат) $C_6H_5COOCH_3$; М 136,15; $Т_{пл}$ -12,21°; $Т_{кип}$ 199,5°; Лит.: [1020] 267; Синт.: [249] 74-75

533. **бензойной кислоты фениловый эфир** (фенилбензоат) крист. $C_6H_5COOC_6H_5$; М 198,2; $Т_{пл}$ 71°; $Т_{кип}$ 314°; Давл. паров: 1 (106,8°), 10 (157,8°), 40 (197,6°), 100 (227,8°), 400 (283,5°); Лит.: [832] 46-47, [896] 665

534. **бензойной кислоты хлорангидрид** (бензоилхлорид) бц. дымящая ж. C_6H_5COCl; М 140,57; $Т_{пл}$ -0,6°; $Т_{кип}$ 197,2°; Раств.: бензол: р., вода: реаг., эф.: смеш., сероуглерод: р.; Пл.: 1,2122 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,5537 (20°); Давл. паров: 9 (71°); ДП: 29, (0°) 15, (20°) ; Лит.: [768] 129; Синт.: [1095] 252-253

535. **бензо-15-краун-5** крист. $C_{14}H_{20}O_5$; М 268,3; $Т_{пл}$ 78-80°; Лит.: [638] 912

536. **бензол** (benzene, benzol, benzole, бензен, фен) бц. ж. C_6H_6; М 78,12; CAS 71-43-2; $Т_{пл}$ 5,533°; $Т_{кип}$ 80,103°; Раств.: ацетон: смеш., вода: 0,082 (22°), смеш. (270°), эф.: смеш., укс.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8895 (10°, г/см^3, ж.), 0,879 (20°, г/см^3, ж.), 0,8685 (30°, г/см^3, ж.); n = 1,50112 (20°), 1,49478 (30°); Давл. паров: 1 (-45°), 10 (-11,6°), 40 (7,5°), 100 (26,1°), 400 (60,6°); pK_a (1) = 37 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -82,98 (ж); S^0_{298}: 269,38 (ж); C_p^0: 81,6 (ж); $\Delta H_{пл}$: 9,843; $\Delta H_{кип}$: 30,76; $Т_{всп}$: -11; $Т_{свосп}$: 534; $\Delta H_{сгор}$: 3273,1; $ЛД_{50}$: 8100 (крысы, в/ж, возраст 8-10 мес,), 1800 (крысы, в/ж, возраст 1-1,5 мес,), 6400 (крысы, в/ж, возраст 18-24 мес,), 4700 (мыши, в/ж, возраст 6-8 нед,), 5700 (мыши, в/ж, возраст 14-18 нед,), 5000 (мыши, в/ж, возраст 18-24 нед,); $Т_{крит}$: 289,41; $Р_{крит}$: 4,92; $Пл_{крит}$: 0,307; Лит.: [337] 88-97, [343] 115-140, [637] 557-605, [762] 620-622, [898] 634, [1020] 268-269, [1090] 376, 380-381, [220] 35-37, [241] 238-242, [336] 200, [369] 186, 462, [386] 229, [653] 282, [768] 129, [1042] 82; Синт.: [790] 97

537. **бензол - бром (1/1)** $Br_2 \cdot C_6H_6$; М 237,92; $Т_{пл}$ -14°; Лит.: [610] 274

538. **бензолгексатиола трис(тритиокарбонат)** $C_6(S_2CS)_3$; М 396,68; $Т_{возг}$ 310°; Лит.: [376] 297

539. **1,3-бензолдикарбоновая кислота** (изофталевая кислота, м-фталевая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $C_6H_4(COOH)_2$; М 166,14; $Т_{пл}$ 348,5°; Раств.: вода: 0,013 (25°), 0,22 (100°), этанол: р.; pK_a (1) = 3,62 (25°, вода); pK_a (2) = 4,6 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 9580 (б. мыши, п/о), 10800 (крысы, п/о); Лит.: [897] 694-695

540. **1,4-бензолдикарбоновой кислоты диметиловый эфир** (ДМТ, диметилтерефталат) $CH_3OOCC_6H_4COOCH_3$; М 194.19; $T_{пл}$ 140.6-140.7°; $T_{кип}$ 281°; Пл.: 1.084 (150°, г/см^3, ж.); Лит.: [650] 227-228

541. **1,2-бензолдикарбоновой кислоты моноамид** (фталаминовая кислота, фталевой кислоты моноамид) призматические крист. (р.п. метанол) $C_6H_4(COOH)CONH_2$; М 163,1; $T_{пл}$ 148-149°; Раств.: бензол: м.р., вода: р. (100°), эф.: м.р.; Лит.: [832] 98-99; Синт.: [1094] 202

542. **1,2-бензолдикарбоновой кислоты монометиловый эфир** (фталевой кислоты монометиловый эфир) игольчатые крист. (р.п. бензол) $C_9H_8O_4$; М 180,2; $T_{пл}$ 82,5°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [832] 98-99; Синт.: [249] 76

543. **бензолпентакарбоновая кислота** бц. крист. $C_6H(COOH)_5$; М 298,17; $T_{пл}$ 238°; Раств.: вода: р.; pK_a (1) = 1,8 (25°, вода); pK_a (2) = 2,73 (25°, вода); pK_a (3) = 3,97 (25°, вода); pK_a (4) = 5,25 (25°, вода); pK_a (5) = 6,26 (25°, вода); Лит.: [1020] 269

544. **бензолсульфиновая кислота** (фенилсульфиновая кислота) бел. призматические крист. (р.п. вода) $C_6H_5SO_2H$; М 142,18; $T_{пл}$ 64,5-65°; $T_{разл}$ 100°; pK_a (1) = 1,5 (25°, вода); Лит.: [897] 524-525, [898] 86

545. **бензолсульфокислота** (бензолсульфоновая кислота) бц. листовидные крист. $C_6H_5SO_3H$; М 158,18; $T_{пл}$ 50°; $T_{разл}$ 136°; Раств.: бензол: т.р., вода: л.р., эф.: н.р., этанол: л.р.; pK_a (1) = 0,7 (25°, вода); Лит.: [897] 524-525, [898] 86; Синт.: [365] 117-118

546. **бензолсульфокислоты N,N-дихлорамид** (дихлорамин Б) бц. крист. $C_6H_5SO_3NCl_2$; М 226,0804; $T_{пл}$ 73°; Раств.: 1,2-дихлорэтан: х.р., бензол: х.р., вода: 0,02 (20°), тетрахлорметан: х.р., толуол: х.р., хлф.: х.р.; Пл.: 1,435 (80°, г/см^3, ж.); $T_{всп}$: 204; Лит.: [762] 386-390, [1024] 283; Синт.: [762] 388

547. **бензолсульфокислоты метиловый эфир** $C_6H_5SO_3CH_3$; М 172,2; Раств.: вода: м.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,2734 (17°, к в.4, ж.); n = 1,5151 (20°); Давл. паров: 10 (120°); Лит.: [832] 104-105

548. **1,2,4,5-бензолтетракарбоновая кислота** (пиромеллитовая кислота) $C_6H_2(COOH)_4$; М 254,16; $T_{пл}$ 272°; Раств.: вода: 1,42 (16°), эф.: т.р., этанол: л.р.; pK_a (1) = 1,92 (25°, вода); pK_a (2) = 2,87 (25°, вода); pK_a (3) = 4,49 (25°, вода); pK_a (4) = 5,63 (25°, вода); Лит.: [897] 892-893, [1020] 269

549. **1,2,4,5-бензолтетракарбоновая кислота дигидрат** (пиромеллитовой кислоты дигидрат) триклинные крист. (р.п. вода) $C_6H_4(COOH)_4 \cdot 2H_2O$; М 292,196; $T_{пл}$ 242°; Лит.: [897] 892-893

550. **1,2,4,5-бензолтетракарбоновой кислоты диангидрид** (пиромеллитовый диангидрид) бц. крист. $O(CO)_2C_6H_2(CO)_2O$; М 218,12; $T_{пл}$ 287°; $T_{кип}$ 397-400°; Лит.: [1022] 538

551. **бензолтрикарбонилхром** желт. $C_6H_6Cr(CO)_3$; М 214,14; $T_{пл}$ 162°; Лит.: [1046] 461, [377] 280; Синт.: [496] 44

552. **1,2,3-бензолтрикарбоновая кислота** (гемимеллитовая кислота) бц. крист. $C_6H_3(COOH)_3$; М 210,15; $T_{пл}$ 197°; pK_a (1) = 2,8 (25°, вода); pK_a (2) = 4,2 (25°, вода); pK_a (3) = 5,87 (25°, вода); Лит.: [1020] 269

553. **1,2,4-бензолтрикарбоновая кислота** (тримеллитовая кислота) бц. крист. $C_6H_3(COOH)_3$; М 210,15; $T_{пл}$ 238°; pK_a (1) = 2,52 (25°, вода); pK_a (2) = 3,84 (25°, вода); pK_a (3) = 5.2 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 3100 (б. крысы, в/ж), 1960 (б. мыши, в/ж); Лит.: [1020] 269

554. **бензонитрил** (бензойной кислоты нитрил, фенилцианид) бц. ж. C_6H_5CN; М 103,13; $T_{пл}$ -13°; $T_{кип}$ 190,7-191,3°; Раств.: вода: 1 (100°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,0102 (15°, к в.15, ж.); $ЛД_{50}$: 800 (крысы, п/о); Лит.: [897] 526-527, [1020] 271

555. **бензо[g,h,i]перилен** $C_{22}H_{12}$; М 276,33068; CAS 191-24-2; $T_{пл}$ 272,5°; $T_{кип}$ 525°; Лит.: [170] 823-825

556. **бензо[а]пирен** (1,2-бензопирен, 3,4-бензпирен) светло-желт. игольчатые крист. $C_{20}H_{12}$; М 252,32; $Т_{пл}$ 180°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,351 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 10 (311°); Лит.: [343] 236-250, [897] 530-531, [1020] 272, [170] 804-810, [488] 155-165, [768] 131

557. **бензотиазол** желт. ж. C_7H_5NS; М 135,13; $Т_{кип}$ 229-231°; Лит.: [1020] 276

558. **бензо[b]тиофен** (benzo[b]thiophene) C_8H_6S; М 134,19824; CAS 95-15-8; $Т_{пл}$ 32°; $Т_{кип}$ 221°; Раств.: вода: 0,013 (25°); $ЛД_{50}$: 960 (б. мыши), 1260 (крысы); Лит.: [170] 3419-3420

559. **бензотриазол** (benzotriazole) бц. крист. $C_6H_5N_3$; М 119,124; $Т_{пл}$ 99°; pK_a (1) = 8,2 (25°, вода); Лит.: [637] 901, [832] 110-111, [1026] 72, [58] 207, [398] 362, [399] 644

560. **бензотрифуроксан** (BTF, БТФ, бензо-трис(1,2,5-оксадиазолилоксид), бензтрифуроксан) бел. крист. $C_6N_6O_6$; М 252; $Т_{пл}$ 200°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: н.р., ДМСО: х.р., ДМФА: х.р., эф.: х.р., этанол: х.р., этилацетат: х.р.; Пл.: 1,902 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1089] 61

561. **бензофенон** (benzophenone) $C_6H_5COC_6H_5$; М 182,22; $Т_{пл}$ 48°; $Т_{кип}$ 305°; Лит.: [54] 1.102; Синт.: [858] 99-101, [365] 163, [365] 274

562. **бензо[b]флуорантен** $C_{20}H_{12}$; М 252,3; CAS 205-99-2; $Т_{пл}$ 168°; $Т_{кип}$ 481°; Лит.: [170] 796-798

563. **бензо[k]флуорантен** (benzo[k]fluoranthene) $C_{20}H_{12}$; М 252,3; CAS 207-08-9; $Т_{пл}$ 217°; $Т_{кип}$ 480°; Лит.: [170] 800-803

564. **1,2-бензохинон** (3,5-циклогексадиен-1,2-дион, орто-бензохинон, орто-хинон) ярко-красн. крист. $OC(CH{=}CH)_2CO$; М 108,1; $Т_{разл}$ 70°; Раств.: вода: р., гексан: л.р., эф.: л.р., хлф.: л.р., этанол: р.; Лит.: [1020] 278-279

565. **1,4-бензохинон** (2,5-циклогексадиен-1,4-дион, пара-бензохинон, пара-хинон, хинон) желт. моноклинные крист. (р.п. вода) $C_6H_4O_2$; М 108,1; $Т_{пл}$ 115,7°; Раств.: вода: 0,7 (5°), 1,5 (30°), р. (100°), м.р., эф.: р., лигроин: р. (100°), петр.эф.: м.р., этанол: р.; Пл.: 1,318 (20°, г/см^3, т.); ДП: 3,12 (17°) ; S^0_{298}: -187,5 (т); $\Delta H_{пл}$: 20,95; $\Delta H_{кип}$: 47,76; Лит.: [643] 840-846, [1020] 278-279, [768] 131; Синт.: [1061] 200-201, [347] 349, [347] 348-349

566. **2(3H)-бензтиазолтион** (2-меркаптобензотиазол, анкап, каптакс, ротакс) желт. крист. $C_7H_5NS_2$; М 167,25; $Т_{пл}$ 180°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р., сероуглерод: р., укс.: р., хлф.: р., этанол: р.; $ЛД_{50}$: 2300-2700 (мыши, п/о); Лит.: [338] 433-434, [1026] 323, [1077] 145-146

567. **берберин** светло-желт. крист. $C_{20}H_{19}NO_5$; М 353,36; $Т_{пл}$ 144°; Раств.: бензол: т.р., вода: 22 (21°), эф.: т.р., хлф.: т.р., этанол: т.р.; pK_{BH^+} (1) = 11,73 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 9,55 (б. мыши, в/в); Лит.: [897] 534-535, [1020] 279, [54] 8.31, [477] 1102-1104, [606] 358, [753] 21-26

568. **берберина иодид** $C_{20}H_{19}NO_5 \cdot HI$; М 481,28; $Т_{пл}$ 262°; $Т_{разл}$ 262°; Лит.: [1020] 279

569. **берберина пикрат** $C_{20}H_{19}NO_5 \cdot HOC_6H_2(NO_2)_3$; М 582,47; $Т_{пл}$ 234°; Лит.: [1020] 279

570. **берберина сульфат** желт. игольчатые крист. $C_{20}H_{21}NO_9S$; М 451,46; $Т_{пл}$ 270°; Раств.: вода: 1 (21°), этанол: т.р.; Лит.: [897] 534-535, [1020] 279

571. **берберин-хлороформ (1/1)** триклинные крист. (р.п. хлороформ) $C_{21}H_{20}Cl_3NO_5$; М 472,75; $Т_{пл}$ 179°; Лит.: [897] 534-535

572. **бериллий** (berillium) светло-сер. гексагональные мет. Be; М 9,01; $Т_{пл}$ 1285°; $Т_{кип}$ 2470°; Раств.: вода: н.р., ртуть: н.р., этанол: м.р.; Пл.: 1,85 (25°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,001 (1091°), 0,1 (1361°), 1 (1548°), 10 (1785°), 100 (2097°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 9,54 (т); C_p^0: 16,4 (т); $\Delta H_{пл}$: 14,7; $\Delta H_{кип}$: 309; $\Delta H_{возг}$: 333; Лит.: [76] 11-51, [896] 182, [981] 449, 994, [376] 115, [386] 50, [393] 32, [768] 55

573. **бериллия борогидрид** бел. крист. $Be(BH_4)_2$; М 38,7; $T_{возг}$ 91,3°; $T_{разл}$ 123°; Раств.: бензол: р., вода: реаг.; Давл. паров: 1 (2°), 10 (27.6°), 100 (58.4°); Лит.: [376] 117-118, [768] 55

574. **бериллия бромид** бц. игольчатые крист. $BeBr_2$; М 168,82; $T_{пл}$ 488°; $T_{возг}$ 480°; Раств.: бензол: н.р., вода: р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 3,465 (25°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (285°), 10 (340°), 100 (404°); Дип.: 0 (20°); ΔH^0_{298}: -330 (т); ΔG^0_{298}: -354 (т); S^0_{298}: 103 (т); Лит.: [768] 55

575. **бериллия трет-бутоксид** $Be(OC(CH_3)_3)_2$; М 155,24; $T_{пл}$ 112°; Лит.: [376] 130

576. **бериллия гидрид** бел. гексагональные крист. BeH_2; М 11,03; $T_{разл}$ 190-250°; Раств.: вода: реаг., эф.: н.р., толуол: н.р.; Лит.: [897] 34-35, [376] 117, [611] 120

577. **бериллия гидрид - триметиламин (1/1)** $(CH_3)_3NBeH_2$; М 70,14; $T_{пл}$ 128°; Лит.: [611] 120

578. **бериллия гидроксид** бел. тетрагональные крист. $Be(OH)_2$; М 43,03; $T_{разл}$ 138°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 1,92 (20°, г/см^3, т.); рПР (0) = 21,2 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -907 (т); ΔG^0_{298}: -818 (т); S^0_{298}: 55,6 (т); C_p^0: 64,22 (т); Лит.: [427] 104-105, [635] 9-12, [768] 55

579. **бериллия иодид** бц. игольчатые крист. BeI_2; М 262,82; $T_{пл}$ 510°; $T_{кип}$ 590°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., сероуглерод: р., этанол: р.; Пл.: 4,325 (25°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (282°), 10 (339°), 100 (410°); ΔH^0_{298}: -165 (т); ΔG^0_{298}: -210 (т); S^0_{298}: 130 (т); C_p^0: 71,1 (т); $\Delta H_{пл}$: 19; $\Delta H_{кип}$: 80; Лит.: [768] 55

580. **бериллия карбид** желт. кубические крист. Be_2C; М 30,04; $T_{пл}$ 2100°; $T_{разл}$ 2100°; Раств.: вода: реаг.; Лит.: [897] 36-37, [981] 358

581. **бериллия карбонат тетрагидрат** (бериллий углекислый четырехводный) бел. гексагональные крист. $BeCO_3 \cdot 4H_2O$; М 141,08; $T_{разл}$ 100°; Раств.: аммиак жидкий: н.р., вода: 0,36 (0°); Лит.: [897] 36-37, [768] 56

582. **бериллия метаалюминат** (хризоберилл) желтовато-зел. ромбические крист. $Be(AlO_2)_2$; М 126,97; $T_{пл}$ 1870°; Пл.: 3,76 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 104-105

583. **бериллия нитрат** $Be(NO_3)_2$; М 133,02; $T_{разл}$ 320°; ΔH^0_{298}: -678 (т); Лит.: [768] 56

584. **бериллия нитрат тетрагидрат** бц. крист. $Be(NO_3)_2 \cdot 4H_2O$; М 205,07; $T_{пл}$ 61°; $T_{разл}$ 160°; Разл. на: бериллия нитрат, вода; Раств.: вода: 98,6 (0°), 107 (20°), 110 (30°), 142 (50°), 184 (61°), этанол: х.р.; Лит.: [768] 56

585. **бериллия нитрид** бц. кубические крист. Be_3N_2; М 55,05; $T_{пл}$ 2200°; Лит.: [427] 104-105

586. **бериллия оксалат** BeC_2O_4; М 97,03; $T_{разл}$ 350°; Лит.: [427] 104-105

587. **бериллия оксалат тригидрат** ромбические крист. $BeC_2O_4 \cdot 3H_2O$; М 151,077; $T_{разл}$ 100-220°; Раств.: вода: 63,2 (25°); Лит.: [427] 104-105, [635] 30-32

588. **бериллия оксид** (бромеллит) бц. гексагональные крист. BeO; М 25,01; $T_{пл}$ 2530°; $T_{кип}$ 4120°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,01 (20°, г/см^3, т.); n = 1,719 (20°); ΔH^0_{298}: -598 (т); ΔG^0_{298}: -582 (т); S^0_{298}: 14,1 (т); C_p^0: 25,5 (т); $\Delta H_{пл}$: 71; Лит.: [768] 56

589. **бериллия ортосиликат** (фенакит) крист. Be_2SiO_4; М 110,107; $T_{пл}$ 1560°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: н.р.; Лит.: [1026] 74

590. **бериллия селенат тетрагидрат** бц. ромбические крист. $BeSeO_4 \cdot 4H_2O$; М 224,03; $T_{разл}$ 100-300°; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 2,03 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 104-105

591. **бериллия сульфат** бц. тетрагональные крист. $BeSO_4$; М 105,07; $T_{разл}$ 550°; Раств.: вода: 36,2 (0°), 37,9 (10°), 40 (20°), 41,2 (25°), 42,5 (30°), 45,8 (40°), 49,7 (50°), 54,3 (60°), 63,9 (76°), 60 (80°), 42,9 (100°); Пл.: 2,44 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1197 (т); ΔG^0_{298}: -1088 (т); S^0_{298}: 90 (т); $ЛД_{50}$: 82 (крысы, п/о), 80 (мыши, п/о), 0,265 (мыши, в/в); Лит.: [339] 344, [464] 86, [768] 56

592. **бериллия сульфат тетрагидрат** бц. тетрагональные крист. $BeSO_4 \cdot 4H_2O$; М 177,14; $T_{разл}$ 100-400°; Раств.: вода: х.р., этанол: н.р.; Лит.: [427] 104-105

593. **бериллия тетрагидроалюминат** бц. крист. $Be(AlH_4)_2$; M 71,039; $T_{разл}$ -10°; Раств.: эф.: р.; Лит.: [1020] 122
594. **бериллия фторид** бц. тетрагональные крист. BeF_2; M 47,01; $T_{пл}$ 797°; $T_{кип}$ 1159°; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 1,99 (25°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (775°), 10 (880°), 100 (1013°); ΔH^0_{298}: -1010 (т); ΔG^0_{298}: -941 (т); S^0_{298}: 45 (т); C_p^0: 59 (т); Лит.: [427] 104-105, [768] 56
595. **бериллия хлорид** бц. ромбические крист. $BeCl_2$; M 79,92; $T_{пл}$ 440°; $T_{кип}$ 520°; Раств.: ацетон: н.р., бензол: х.р., вода: 67,6 (0°), 72,8 (20°), 77 (30°), эф.: х.р., хлф.: м.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,9 (20°, г/см^3, т.); Дип.: 0 (20°); ΔH^0_{298}: -494 (т); ΔG^0_{298}: -468 (т); S^0_{298}: 63 (т); C_p^0: 71,1 (т); $\Delta H_{пл}$: 16; $\Delta H_{кип}$: 109; $ЛД_{50}$: 86 (крысы, п/о), 92 (мыши, п/о), 1,35 (мыши, в/б); Лит.: [339] 344, [427] 104-105, [464] 86, [768] 56, [982] 412
596. **берклий** (berkelium) серебристо-бел. мет. Bk; M 247; $T_{пл}$ 986°; $T_{кип}$ 2630°; Пл.: 14,78 (25°, г/см^3, т.); Лит.: [342] 222, [1020] 282-283, [377] 581
597. **берклия(III) оксид** желтовато-зел. Bk_2O_3; M 541,998; $T_{пл}$ 600°; Лит.: [328] 124, [377] 586
598. **берклия(IV) оксид** коричнев. BkO_2; M 278,999; $T_{пл}$ 500°; Лит.: [328] 124, [377] 586
599. **берклия(III) хлорид** зелен. $BkCl_3$; M 353,359; $T_{пл}$ 603°; Лит.: [377] 588
600. **бетулин** (3β,28-дигидрокси-20(29)-лупен, betulin) игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_{30}H_{50}O_2$; M 442,72; $T_{пл}$ 251-252°; Раств.: бензол: р. (80°), вода: н.р., эф.: 0,4 (20°), 3 (35°), лигроин: м.р., укс.: р. (118°), хлф.: р. (61°), этанол: 0,9 (20°), 4,3 (78°), этилацетат: р.; Лит.: [55] 287, [638] 492, [897] 534-535, [1029] 1-30, [1031] 391-400
601. **бетулиновая кислота** (3бета-гидрокси-20(29)-лупаен-28-овая кислота) бел. пор. $C_{30}H_{48}O_3$; M 456,7; $T_{пл}$ 295-298°; Раств.: вода: г.р., этанол: л.р.; Лит.: [55] 287, [638] 493, [897] 534-535, [292] 787-793, [696], [722], [1029] 1-30; Синт.: [292] 791-792
602. **бетулоновая кислота** $C_{30}H_{46}O_3$; M 454,68; $T_{пл}$ 253°; $T_{разл}$ 253°; Лит.: [55] 287, [1029] 24; Синт.: [292] 791
603. **бикукулин** бц. крист. $C_{20}H_{17}NO_6$; M 367,14; $T_{пл}$ 215°; Раств.: бензол: х.р., эф.: р., хлф.: х.р., этанол: р., этилацетат: х.р.; Лит.: [1020] 285, [364] 26
604. **бикхаконитин** (ацетилвератрилбикхаконин) крист. $C_{36}H_{51}NO_{11}$; M 673,79; $T_{пл}$ 113-125°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 534-535, [670] 736
605. **билирубин** коричнев. ромбические крист. $C_{33}H_{36}N_4O_6$; M 584,66; $T_{пл}$ 192°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: т.р., сероуглерод: р., хлф.: р., этанол: т.р.; Лит.: [897] 534-535, [289] 507-508
606. **d-(+)-биотин** (витамин H) $C_{10}H_{16}N_2O_3S$; M 244,31; $T_{пл}$ 230-232,5°; Раств.: вода: 0,022 (20°), этанол: 0,08 (20°); Лит.: [1020] 290, [1026] 76
607. **бис(акрилонитрил)никель** красн. крист. $[Ni(CH_2{=}CHCN)_2]$; M 164,82; $T_{разл}$ 100°; Лит.: [977] 7
608. **бис(η-аллил)ди-μ-хлородипалладий** желт. крист. $CH_2{=}CH$-$CH_2PdCl_2PdCH_2CH{=}CH_2$; M 365,89; $T_{разл}$ 130-131°; Лит.: [1026] 25
609. **2,2-бис(бис(триметилсилил)метил)-3-трет-бутилфосфагермирен** желт. $C_{19}H_{47}GePSi_4$; M 491,53; $T_{пл}$ 89°; Лит.: [376] 374
610. **бис(бис(триметилсилил)метил)гермилен** ярко-желт. крист. $(((CH_3)_3Si)_2CH)_2Ge$; M 391,43; $T_{пл}$ 182°; Лит.: [376] 372
611. **бис(бис(трифторметилсульфонил)имидо)ксенон** $Xe(N(SO_2CF_3)_2)_2$; M 691,59; $T_{разл}$ 72°; Лит.: [959] 279
612. **бис(гептафторпропил)оксид** $C_6F_{14}O$; M 354,041; $T_{кип}$ 56°; Лит.: [541] 166
613. **2,2-бис-(4-гидроксифенил)пропан** (4,4'-изопропилидендифенол, бис-фенол А, бисфенол А, диан, дифенилолпропан) бел. крист. $HOC_6H_4C(CH_3)_2C_6H_4OH$; M

228,29; $T_{пл}$ 157°; $ЛД_{50}$: 2400-2500 (б. мыши, п/о), 4000 (кролики, п/о); Лит.: [319], [1077] 121-122

614. **бис(дибензо-18-краун-6)цезия роданид** $C_{41}H_{48}CsNO_{12}S$; М 911,79; $T_{пл}$ 146-147°; Лит.: [1055] 102

615. **бис(дибутиламидо)фторфосфат** $((C_4H_9)_2N)_2P(O)F$; М 322,44; $T_{пл}$ 59,5°; $ЛД_{50}$: 16 (мыши, п/к); Лит.: [878] 119-120, [982] 286

616. **бис(диметиламидо)фторфосфат** (CR-409, гамон, ганнан, димефокс, пестокс14, терраситам, ханан) бц. ж. $((CH_3)_2N)_2P(O)F$; М 154,13; Раств.: вода: смеш.; Пл.: 1,1151 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4267 (20°); Давл. паров: 0,11 (20°), 1 (38°), 10 (80°), 15 (86°), 18 (92°); $ЛД_{50}$: 3 (кролики, в/в), 7,5 (крысы, п/о), 5 (крысы, в/б), 1 (мыши, п/к), 1,4 (мыши, в/б); Лит.: [901] 538-539, [363] 8, [982] 284-285, 348-349, [1083] 115-120

617. **4,4'-бис-(диметиламино)бензофенон** (кетон Михлера) кремов. листовидные крист. (р.п. этанол) $(CH_3)_2NC_6H_4COC_6H_4N(CH_3)_2$; М 268,34; $T_{пл}$ 174°; $T_{кип}$ 360°; Раств.: бензол: л.р., вода: 0,04 (25°), эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 528-529, [1022] 95

618. **1,8-бис(диметиламино)нафталин** бц. крист. $C_{10}H_6(N(CH_3)_2)_2$; М 214,306; $T_{пл}$ 47-48°; pK_{BH}^+ (1) = 7,47 (25°, диметилсульфоксид); pK_{BH}^+ (1) = 12,1 (25°, вода); pK_{BH}^+ (1) = 18,28 (25°, ацетонитрил); Лит.: [222] 11, [1021] 61-62

619. **1-(бис(диметиламино)фосфонил)-3-фенил-5-амино-1,2,4-триазол** (WP-155, ПФИ-26, вепсин, ниагара-5943) $C_{12}H_{19}N_6OP$; М 294,3; $T_{пл}$ 166°; $ЛД_{50}$: 17 (крысы, п/о); Лит.: [901] 604-605

620. **1,4-бис((3-диметилкарбамоксипиридил-2-метил)диметиламмоний)бутана дибромид** (EA 4038) $(CH_3)_2NCOOC_5H_3NCH_2N(CH_3)_2CH_2(CH_2)_2CH_2N(CH_3)_2CH_2C_5H_3NOC(O)N(CH_3)_2Br_2$; М 662,46; $T_{пл}$ 175°; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.; $ЛД_{50}$: 5,6 (кролики, в/в), 3,2 (мыши, в/в); Лит.: [60] 115-116, [718]

621. **1,6-бис((3-диметилкарбамоксипиридил-2-метил)диметиламмоний)гексана дибромид** (EA 3948) крист. $(CH_3)_2NCOOC_5H_3NCH_2N(CH_3)_2CH_2(CH_2)_4CH_2N(CH_3)_2CH_2C_5H_3NOC(O)N(CH_3)_2Br_2$; М 690,51; CAS 110913-93-4; $T_{пл}$ 147°; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.; $ЛД_{50}$: 0,0176 (кролики, в/в), 0,0178 (мыши, в/в); Лит.: [60] 113, [718]

622. **1,7-бис((3-диметилкарбамоксипиридил-2-метил)диметиламмоний)гептана дибромид** (EA 4181) $(CH_3)_2NCOOC_5H_3NCH_2N(CH_3)_2CH_2(CH_2)_5CH_2N(CH_3)_2CH_2C_5H_3NOC(O)N(CH_3)_2Br_2$; М 704,54; $T_{пл}$ 163°; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.; $ЛД_{50}$: 0,0056 (кролики, в/в), 0,013 (мыши, в/в); Лит.: [60] 118, [718]

623. **1,10-бис(N-(3-диметилкарбамоксипиридил-2-метил)-N,N-диметиламмоний)декан-2,9-диона дибромид** крист. $C_{32}H_{50}Br_2N_6O_6$; М 774,58; $T_{пл}$ 170°; $ЛД_{50}$: 0,0027 (кролики, в/в), 0,007 (мыши, в/в); Лит.: [710]

624. **1,10-бис((3-диметилкарбамоксипиридил-2-метил)диметиламмоний)декана дибромид** (EA 3887) бел. $(CH_3)_2NCOOC_5H_3NCH_2N(CH_3)_2CH_2(CH_2)_8CH_2N(CH_3)_2CH_2C_5H_3NOC(O)N(CH_3)_2Br_2$; М 746,7; CAS 110913-97-8; $T_{пл}$ 199°; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.; $ЛД_{50}$: 0,0042 (кролики, в/в), 0,01 (мыши, в/в); Лит.: [60] 112-113, [718]

625. **1,10-бис((3-диметилкарбамоксипиридил-2-метил)диметиламмоний)декана дииодид** (EA 3887A) $(CH_3)_2NCOOC_5H_3NCH_2N(CH_3)_2CH_2(CH_2)_8CH_2N(CH_3)_2CH_2C_5H_3NOC(O)N(CH_3)_2I_2$; М 840,618; $T_{пл}$ 160°; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.; $ЛД_{50}$: 0,005 (кролики, в/в), 0,01 (мыши, в/в); Лит.: [718]

626. **1,9-бис((3-диметилкарбамоксипиридил-2-метил)диметиламмоний)нонана дибромид** (EA 4056)

$(CH_3)_2NCOOC_5H_3NCH_2N(CH_3)_2CH_2(CH_2)_7CH_2N(CH_3)_2CH_2C_5H_3NOC(O)N(CH_3)_2Br_2$; М 732,59; $T_{пл}$ 105°; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.; $ЛД_{50}$: 0,0027 (кролики, в/в), 0,011 (мыши, в/в); Лит.: [60] 116-117, [718]

627. **1,8-бис(N-(3-диметилкарбамоксипиридил-2-метил)-N,N-диметиламмоний)октан-2,7-диона дибромид** $C_{30}H_{46}Br_2N_6O_6$; М 746,53; $T_{пл}$ 210°; $ЛД_{50}$: 0,0027 (кролики, в/в), 0,01 (мыши, в/в); Лит.: [710]

628. **1,8-бис((3-диметилкарбамоксипиридил-2-метил)диметиламмоний)октана дибромид** (ЕА 3990) бел. крист. $(CH_3)_2NCOOC_5H_3NCH_2N(CH_3)_2CH_2(CH_2)_6CH_2N(CH_3)_2CH_2C_5H_3NOC(O)N(CH_3)_2Br_2$; М 716,59; CAS 110913-95-6; $T_{пл}$ 190°; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.; Пл.: 1,33 (20°, г/см^3, т.); $ЛД_{50}$: 0,0026 (кролики, в/в), 0,0063 (мыши, в/в); Лит.: [60] 114-115, [718]

629. **1,5-бис((3-диметилкарбамоксипиридил-2-метил)диметиламмоний)пентана дибромид** (ЕА 4026) $(CH_3)_2NCOOC_5H_3NCH_2N(CH_3)_2CH_2(CH_2)_3CH_2N(CH_3)_2CH_2C_5H_3NOC(O)N(CH_3)_2Br_2$; М 676,48; $T_{пл}$ 190°; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.; $ЛД_{50}$: 0,056 (кролики, в/в), 0,063 (мыши, в/в); Лит.: [60] 115, [718]

630. **1,3-бис((3-диметилкарбамоксипиридил-2-метил)диметиламмоний)пропана дибромид** (ЕА 4048) $(CH_3)_2NCOOC_5H_3NCH_2N(CH_3)_2CH_2CH_2CH_2N(CH_3)_2CH_2C_5H_3NOC(O)N(CH_3)_2Br_2$; М 648,43; $T_{пл}$ 198°; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.; Лит.: [60] 116, [718]

631. **1,11-бис((3-диметилкарбамоксипиридил-2-метил)диметиламмоний)ундекана дибромид** (ЕА 4057) $(CH_3)_2NCOOC_5H_3NCH_2N(CH_3)_2CH_2(CH_2)_9CH_2N(CH_3)_2CH_2C_5H_3NOC(O)N(CH_3)_2Br_2$; М 760,644; $T_{пл}$ 132°; Раств.: вода: р., метанол: р., этанол: р.; $ЛД_{50}$: 0,005 (кролики, в/в), 0,009 (мыши, в/в); Лит.: [60] 117, [718]

632. **1,10-бис(N-(3-диметилкарбамоксипиридил-2-метил)-N-этил-N-метиламмоний)декан-2,9-диона дибромид** $C_{34}H_{54}Br_2N_6O_6$; М 802,64; $T_{пл}$ 160°; $ЛД_{50}$: 0,004 (кролики, в/в), 0,01 (мыши, в/в); Лит.: [710]

633. **4,4'-бис-(О,О-диметилтионфосфорилокси)дифенилсульфид** (дифос, гемефос) $C_{16}H_{20}O_6P_2S_3$; М 466,47; $T_{пл}$ 30,5°; Раств.: 1,2-дихлорэтан: р., ацетонитрил: р., вода: н.р., эф.: р., тетрахлорметан: р., толуол: р.; n = 1,587 (25°); $ЛД_{50}$: 1000 (крысы, п/о), 460 (мыши); Лит.: [1026] 185

634. **бис-(ди-(2,4,6-триметилфенил)фосфинил)этоксиборан** бц. $C_{38}H_{49}BOP_2$; М 594,55; $T_{пл}$ 163°; Лит.: [376] 202

635. **бис(диэтиламидо)фторфосфат** $((C_2H_5)_2N)_2P(O)F$; М 210,229; Давл. паров: 20 (124°); $ЛД_{50}$: 160 (мыши, п/к); Лит.: [878] 119, [982] 286

636. **бис(изопропиламидо)фторфосфат** (изопестокс, мипафокс, пестокс 15) $((CH_3)_2CHNH)_2P(O)F$; М 182,18; $T_{пл}$ 65°; $ЛД_{50}$: 70 (крысы, п/о); Лит.: [901] 548-549, [1083] 121-125

637. **4,4'-бис-(4-нитро-3-фуразанилазокси)-азоксифуразан** $C_8N_{16}O_{11}$; М 496,19; $T_{пл}$ 148°; Пл.: 1,88 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1089] 321

638. **1,10-бис-(3-оксохинуклидиний)декана дибромид гидрат** крист. $C_{24}H_{44}Br_2N_2O_3$; М 568,426; $T_{пл}$ 273-275°; $ЛД_{50}$: 2,24 (мыши, в/в); Лит.: [701]

639. **бис(пентафторэтил)оксид** $(C_2F_5)_2O$; М 254,026; $T_{кип}$ 1°; Лит.: [541] 164

640. **бис(перфтор-трет-бутил)пероксид** $(CF_3)_3COOC(CF_3)_3$; М 470,056; $T_{пл}$ 12°; $T_{кип}$ 98,6°; Лит.: [376] 594

641. **бис(тетрабутиламмония) дихромат** (bis-(tetrabutylammonium) dichromate) $((C_4H_9)_4N)_2Cr_2O_7$; М 700,9; CAS 56660-19-6; $T_{пл}$ 139-142°; Лит.: [11] 402

642. **бис-триметиламмония 5,5'-битетразолат** $((CH_3)_3NH)_2CN_4CN_4$; М 256,31; $T_{пл}$ 38°; Лит.: [233] 102

643. **бис-трифенилфосфин-сероуглерод-платина** оранжев. игольчатые крист. $[Pt(CS_2)(P(C_6H_5)_3)_2]$; M 795,79; $T_{пл}$ 170°; Лит.: [376] 298

644. **3,3-бис(трифторметил)диазирин** $(CF_3)_2CN_2$; M 178,036; $T_{кип}$ -14°; Лит.: [1080] 178

645. **бис(трифторметил)ксенон** бел. $Xe(CF_3)_2$; M 269,305; $T_{разл}$ 20°; Лит.: [377] 245

646. **бис(трифторметил)оксид** CF_3OCF_3; M 154,011; $T_{кип}$ -59°; Лит.: [1052] 12-13

647. **бис(трифторметил)пероксид** бц. г. CF_3OOCF_3; M 170,011; $T_{кип}$ -37°; $T_{разл}$ 220°; Лит.: [66], [38] 1782

648. **бис(трифторметил)триоксид** CF_3OOOCF_3; M 186,01; $T_{пл}$ -138°; $T_{кип}$ -16°; $T_{разл}$ 70°; Разл. на: бис(трифторметил)пероксид, кислород; Лит.: [66], [376] 594, [774] 112

649. **1,2-бис(трифторметокси)тетрафторэтан** $C_4F_{10}O_2$; M 270,026; $T_{кип}$ 13°; Лит.: [541] 164

650. **бис(фениламидо)фторфосфат** $(C_6H_5NH)_2P(O)F$; M 250,209; $T_{пл}$ 145°; $ЛД_{50}$: 90 (мыши); Лит.: [878] 118, [982] 286

651. **бис(2-хлорвинил)хлорарсин** (L-2) $(ClCH{=}CH)_2AsCl$; M 233,4; CAS 40334-69-8; $T_{кип}$ 230°; Пл.: 1,7 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [78] 11-14

652. **2,2-бис(4-хлорфенил)-1,1,1-трихлорэтан** (4,4'-ДДТ, ДДТ, азотокс, аэротокс, гезарол, дикофан, нооцид, п,п'-ДДТ, пентацид) бел. игольчатые крист. (р.п. этанол) $(ClC_6H_4)_2CHCCl_3$; M 354,48; CAS 50-29-3; $T_{пл}$ 109°; $T_{кип}$ 260°; Разл. на: хлороводород, 1,1-дихлор-2,2-бис(4-хлорфенил)этилен; Раств.: ацетон: 51 (24°), бензол: р.50 (24°), вода: 0,00000012 (25°), гексан: 147 (24°), эф.: р.38,7 (24°), тетрахлорметан: 11,3 (24°), этанол: р.2,8 (24°); $ЛД_{50}$: 300 (б. крысы, п/о), 1000 (собаки, п/о); Лит.: [337] 330-337, [897] 1122-1123, [928] 345, [1021] 239, [1026] 147, [241] 943-944, [417] 259-266, [748] 41-42

653. **бис(2-хлорэтил)метиламин** маслянистая ж. $CH_3N(CH_2CH_2Cl)_2$; M 156,07; CAS 51-75-2; $T_{пл}$ -65°; Пл.: 1,15 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [1026] 15, [78] 29-32

654. **бис(2-хлорэтил)этиламин** (HN-1) бц. маслянистая ж. $C_2H_5N(CH_2CH_2Cl)_2$; M 170,08; CAS 538-07-8; $T_{пл}$ -34°; Лит.: [78] 26-29

655. **бис(2-цианоэтил)амин** (β,β'-иминодипропионитрил, β,β'-иминодипропионовой кислоты динитрил, 3,3'-iminodipropionitrile) бц. ж. $HN(CH_2CH_2CN)_2$; M 123,16; Раств.: вода: р., этанол: р.; Пл.: 1,0165 (30°, г/см^3, ж.); n = 1,47 (20°); Давл. паров: 1 (140°), 10 (173°), 25 (205°); $ЛД_{50}$: 2100 (б. мыши); Лит.: [27] 722, [338] 92, 101, [325]

656. **бис(циклогексиламидо)фторфосфат** $(C_6H_{11}NH)_2P(O)F$; M 262,304; $T_{пл}$ 127°; $ЛД_{50}$: 9 (мыши, п/к); Лит.: [982] 286

657. **бис(циклопентадиенил)бериллий** $Be(C_5H_5)_2$; M 139,199; $T_{пл}$ 59°; Лит.: [376] 130

658. **бис(циклопентадиенил)германий** бц. крист. $Ge(C_5H_5)_2$; M 202,826; $T_{пл}$ 78°; Лит.: [376] 373

659. **бис(циклопентадиенил)железо** (ферроцен) оранжев. крист. $(C_5H_5)_2Fe$; M 186,031; $T_{пл}$ 173°; Раств.: вода: н.р.; $ЛД_{50}$: 380-930 (б. мыши, п/о), 1190-2660 (крысы, п/о); Лит.: [1024] 87, [79] 1703, [377] 435-438, [477] 788-789, [610] 552, [621], [622]

660. **бис(циклопентадиенил)кобальт** (кобальтоцен) темно-красн. крист. $C_{10}H_{10}Co$; M 189,12; $T_{пл}$ 173-174°; Лит.: [1026] 264

661. **бис(циклопентадиенил)магний** $Mg(C_5H_5)_2$; M 154,491; $T_{пл}$ 176°; Лит.: [376] 135-136

662. **бис(циклопентадиенил)марганец** (манганоцен) янтарн. крист. $Mn(C_5H_5)_2$; M 185,124; $T_{пл}$ 172°; Лит.: [377] 395-396

663. **бис(циклопентадиенил)олово** бел. крист. $Sn(C_5H_5)_2$; М 248,896; $T_{пл}$ 105°; Лит.: [1022] 386, [376] 377; Синт.: [589] 194

664. **бис(этилендиамин)динитроникель** красн. $[Ni(H_2NCH_2CH_2NH_2)_2(NO_2)_2]$; М 270,9; $T_{разл}$ 25°; Лит.: [376] 432

665. **биурет моногидрат** (аллофанамида моногидрат, карбамилмочевины моногидрат) бц. игольчатые крист. $H_2NCONHCONH_2 \cdot H_2O$; М 121,1; $T_{пл}$ 190°; Раств.: вода: 1,54 (15°), 45,5 (100°), эф.: т.р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 538-539

666. **2,2'-бифенилдикарбоновая кислота** (дифеновая кислота) моноклинные крист. (р.п. вода) $HOOCC_6H_4C_6H_4COOH$; М 242,2; $T_{пл}$ 233,5°; Лит.: [832] 124-125; Синт.: [858] 209-211

667. **бифенилен** соломенно-желт. игольчатые крист. $C_{12}H_8$; М 152,19; $T_{пл}$ 110°; Лит.: [488] 51-54

668. **цис-бицикло[2.2.1]гепт-5-ен-2,3-дикарбоновой кислоты диметиловый эфир** (НИСИ, димелон, диметилкарбат) бц. ж. $C_{11}H_{14}O_4$; М 210,23; $T_{кип}$ 115°; Раств.: вода: 1,32 (35°); $ЛД_{50}$: 1000 (); Лит.: [755] 114-115, [561] 193

669. **цис-бицикло[4.2.0]октан** C_8H_{14}; М 110,2; $T_{кип}$ 136°; Лит.: [832] 126-127

670. **болдин** крист. $C_{19}H_{21}NO_4$; М 327,37434; $T_{пл}$ 161-163°; Лит.: [605] 196, [670] 355-358

671. **9-борабицикло[3.3.1]нонана димер** (9-ББН) $C_{16}H_{30}B_2$; М 244,03; $T_{пл}$ 152-155°; Давл. паров: 12 (195°); Лит.: [646] 240, 242, [976] 35-36

672. **боразин** (borazine, боразол, триборинтриимид) бц. ж. $B_3N_3H_6$; М 80,5; $T_{пл}$ -57°; $T_{кип}$ 55°; $T_{крит}$: 252; Лит.: [1020] 302, [376] 201

673. **бора карбид** черн. тригональные крист. B_4C; М 55,25; $T_{пл}$ 2350°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 2,52 (20°, г/см^3, т.); S^0_{298}: 27,1 (т); C_p^0: 52,8 (т); Лит.: [981] 358, [1020] 300, [376] 145, [768] 56

674. **бора нитрид** бц. гексагональные крист. BN; М 24,82; $T_{пл}$ 3000°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 2,34 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -252,6 (т); ΔG^0_{298}: -226,8 (т); S^0_{298}: 14,8 (т); C_p^0: 19,7 (т); Лит.: [376] 199, [768] 56

675. **бора оксид** (борный ангидрид) бц. ам. в-во B_2O_3; М 69,62; $T_{пл}$ 450°; $T_{кип}$ 2100°; Раств.: вода: 1,1 (10°), 3,3 (20°), 15,7 (100°); Пл.: 1,83 (20°, г/см^3, т.); Вязк.: 5020, (1137°), 3840, (1217°), 2700, (1317°), 1870, (1417°), 1300, (1517°), 918, (1617°); Пов.нат.: 72,4 (700°), 79,4 (1000°), 90,1 (1200°), 97,1 (1400°); ΔH^0_{298}: -1254 (т); S^0_{298}: 80,8 (т); C_p^0: 62,76 (т); $\Delta H_{кип}$: 356; Лит.: [376] 193-195, [427] 104-105, [615] 14-15, [768] 56

676. **бора ортоарсенат** бц. тетрагональные крист. $BAsO_4$; М 149,73; $T_{возг}$ 700°; Раств.: вода: н.р. (0°), 1,4 (100°); Пл.: 3,64 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 104-105

677. **бора перхлорат** бц. $B(ClO_4)_3$; М 309,163; $T_{разл}$ 20°; Лит.: [1022] 499

678. **бора сульфид** бц. крист. B_2S_3; М 117,82; $T_{пл}$ 310°; Лит.: [427] 104-105

679. **бора трибромид** бц. ж. BBr_3; М 250,54; $T_{пл}$ -46°; $T_{кип}$ 90,9°; Раств.: вода: реаг., тетрахлорметан: р., этанол: р.; Пл.: 2,65 (0°, г/см^3, ж.); n = 1,553 (20°); $T_{крит}$: 300; Лит.: [897] 36-37, [611] 7, 15

680. **бора трииодид** бц. крист. I_3B; М 391,5244; $T_{пл}$ 49,9°; $T_{кип}$ 210°; Раств.: сероуглерод: р., тетрахлорметан: р.; Пл.: 3,35 (50°, г/см^3, ж.); Лит.: [376] 189, [427] 104-105

681. **бора трис(трифторметансульфонат)** бц. ж. $(CF_3SO_3)_3B$; М 458,018; $T_{пл}$ 43-45°; Лит.: [187] 46-49

682. **бора трифторид** бц. г. BF_3; М 67,81; $T_{пл}$ -128°; $T_{кип}$ -100°; Раств.: бензол: р., вода: 332 (0°), реаг. (100°), этанол: реаг.; Пл.: 0,00299 (20°, г/см^3, г.); Давл. паров: 10 (-142°), 100 (-124°); Дип.: 0 (20°); ΔH^0_{298}: -1137 (г); ΔG^0_{298}: -1120 (г); S^0_{298}: 254,3 (г); C_p^0: 50,46 (г); $\Delta H_{пл}$: 4,62; $\Delta H_{кип}$: 17,1; $T_{крит}$: -12,3; $P_{крит}$: 4,99; Лит.: [376] 189, [611] 7, 15, [768] 56, [787] 370

683. **бора трифторид дигидрат** $BF_3 \cdot 2H_2O$; M 103,84; $T_{пл}$ 6,2°; Лит.: [376] 191, [611] 15

684. **бора трифторид моногидрат** бц. ж. $BF_3 \cdot H_2O$; M 85,82; $T_{пл}$ 6°; Раств.: диоксан: р., эф.: р.; Лит.: [427] 106-107, [611] 15

685. **бора трихлорид** (бора хлорид) бц. г. BCl_3; M 117,17; $T_{пл}$ -107°; $T_{кип}$ 12,5°; Раств.: вода: реаг., хлор жидкий: 190 (-136.4°), этанол: реаг.; Пл.: 1,43 (0°, г/см^3, ж.); n = 1,428 (12°); Давл. паров: 1 (-92°), 10 (-68°), 100 (-33,5°); Пов.нат.: 16,7 (20°); ΔH^0_{298}: -427 (г); ΔG^0_{298}: -387,2 (г); S^0_{298}: 206 (г); C_p^0: 107 (г); $\Delta H_{пл}$: 6,81; $\Delta H_{кип}$: 23,9; $T_{крит}$: 178,8; $P_{крит}$: 3,87; $Пл_{крит}$: 0,7; Лит.: [1024] 280, [611] 19, [768] 56, [885] 217-219, [990] 128-130

686. **бора фосфид** кубические крист. BP; M 41,785; $T_{пл}$ 2250°; Лит.: [1024] 133

687. **бор кристаллический** (boron) темно-сер. крист. B; M 10,811; $T_{пл}$ 2075°; $T_{кип}$ 3700°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 2,34 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,01 (2136°), 0,1 (2358°), 1 (2625°), 10 (2957°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 5,86 (т); C_p^0: 11,1 (т); $\Delta H_{пл}$: 23; $\Delta H_{кип}$: 530; Лит.: [76] 11-51 - 11-52, [376] 139-144, [386] 50, [768] 56

688. **борная кислота** (ортоборная кислота, сассолин) бц. триклинные крист. $B(OH)_3$; M 61,83; $T_{пл}$ 171°; $T_{разл}$ 100°; Разл. на: метаборная кислота моноклинная форма, вода; Раств.: аммиак жидкий: р., ацетон: 0,65 (20°), вода: 2,77 (0°), 3,65 (10°), 4,87 (20°), 5,74 (25°), 6,77 (30°), 8,9 (40°), 11,39 (50°), 14,89 (60°), 23,54 (80°), 38 (100°), глицерин: 24,2 (25°), диоксан: р., эф.: н.р., метанол: 26,6 (20°), пиридин: р., этанол: 12,6 (20°); Пл.: 1,435 (15°, г/см^3, т.); pK_a (1) = 9,24 (25°, вода); pK_a (2) = 12,74 (20°, вода); pK_a (3) = 13,8 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -1094 (т); ΔG^0_{298}: -968,8 (т); S^0_{298}: 88,74 (т); C_p^0: 81,34 (т); $ЛД_{50}$: 3500-4000 (б. крысы, в/ж); Лит.: [1020] 305, [1090] 198, [284] 47, [376] 195-196, [611] 6-7, 10, [615] 16-18, [768] 56, 218

689. **(+)-борнеол** (d-борнеол, борнейская камфора) гексагональные крист. $C_{10}H_{18}O$; M 154,25; CAS 464-43-7; $T_{пл}$ 208,5°; $T_{кип}$ 212°; Раств.: бензол: р., вода: 0,074 (25°), эф.: р., лигроин: р., этанол: р.; Лит.: [511] 457, [832] 128-129, [888] 8-9, [1020] 305, [1026] 80, [11] 136, [241] 703, [327] 211-212

690. **(+/-)-борнеол** $C_{10}H_{18}O$; M 154,25; $T_{пл}$ 210,3°; Лит.: [888] 8-9, [1020] 305, [1026] 80

691. **(-)-борнеол** (l-борнеол) $C_{10}H_{18}O$; M 154,25; CAS 507-70-0; $T_{пл}$ 204°; Раств.: вода: 0,0696 (15°), 0,0738 (25°); Лит.: [511] 457, [888] 8-9, [54] 1.116, [241] 704

692. **борной кислоты триметиловый эфир** (метилборат, триметилборат, триметоксибор) бц. ж. $B(OCH_3)_3$; M 103,91; $T_{пл}$ -29,2°; $T_{кип}$ 68,7°; Раств.: вода: реаг., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9547 (20°, к в.4, ж.); n = 1,361 (20°); Лит.: [897] 790-791, [1026] 329; Синт.: [820] 880

693. **борной кислоты трифениловый эфир** (трифенилборат, трифеноксиборан) $B(OC_6H_5)_3$; M 290,121; $T_{пл}$ 89°; Давл. паров: 0,05 (155°); Лит.: [646] 511, [1020] 303

694. **борной кислоты триэтиловый эфир** (триэтилборат, триэтоксибор, этилборат) бц. ж. $B(OC_2H_5)_3$; M 146; $T_{пл}$ -85°; $T_{кип}$ 117°; Раств.: вода: реаг., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,864 (26.5°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 1138-1139, [1020] 303

695. **боромицин** $C_{46}H_{76}BNO_{15}$; M 893,9; $T_{пл}$ 223-228°; Лит.: [1026] 80

696. **ботулинический нейротоксин A** (ботокс, диспорат) бц. игольчатые крист. $C_{6765}H_{10452}N_{1744}O_{2012}S_{33}$; M 149410; CAS 93384-43-1; $T_{разл}$ 50°; Раств.: вода: р.; $ЛД_{50}$: 0,000000425 (мыши, в/б), 0,001 (человек, п/о); Лит.: [195] 80, [59] 197, [255] 248-254, [436] 32

697. **бреветоксин A** призматические крист. $C_{49}H_{70}O_{13}$; M 867,07; $T_{пл}$ 197-199°; $ЛД_{50}$: 0,5 (мыши, в/в); Лит.: [1024] 528, [19] 169

698. **бреветоксин B** бц. игольчатые крист. (р.п. ацетонитрил) $C_{50}H_{70}O_{14}$; M 895,0824; $T_{пл}$ 270°; $T_{разл}$ 270°; Лит.: [19] 73, 129

699. **бром** (bromine) красно-бур. ж. Br_2; M 159,81; $T_{пл}$ -7,25°; $T_{кип}$ 58,8°; Раств.: ацетон: реаг., вода: 4,3 (-0.58°), 3.58 (20°), 3.43 (30°), 3.58 (54°), 0.14 (100°), эф.: х.р., сероуглерод: х.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 3,1193 (20°, г/см^3, ж.), 3,102 (25°, г/см^3, ж.), 3,0848 (30°, г/см^3, ж.); n = 1,6475 (25°); Давл. паров: 1,09 (-50°), 4,44 (-7,3°), 7,45 (-30°), 10 (-26°), 65,9 (0°), 100 (8,6°), 173 (20°), 392 (40°); ДП: 3,22 (15°) ; Вязк.: 1,253 (0°), 0,942 (25°), 0,746 (50°); Пов.нат.: 44,1 (13°); Ск.зв.: 135 (0°, состояние среды - газ); ΔH^0_{298}: 0 (ж); ΔG^0_{298}: 0 (ж); S^0_{298}: 152,2 (ж); C_p^0: 75,69 (ж); $\Delta H_{пл}$: 9,44; $\Delta H_{кип}$: 29,5; $ЛД_{50}$: 5500 (морские свинки, п/о), 3100 (мыши, п/о); $T_{крит}$: 311; $P_{крит}$: 10,3; $Пл_{крит}$: 1,18; Лит.: [341] 389-390, [981] 134, [386] 50, 229, [478] 75-76, [749] 13-19, [768] 57

700. **1-бромадамантан** $C_{10}H_{15}Br$; M 215,13; $T_{пл}$ 119-120°; Лит.: [1026] 82

701. **брома(V) диоксид-фторид** бц. ж. $FBrO_2$; M 130,901; $T_{пл}$ -9°; $T_{разл}$ 55°; Лит.: [1020] 319, [377] 222-223

702. **3-бром-4-аминотолуол** (2-бром-4-метиланилин) $H_2NC_6H_3BrCH_3$; M 186,049; $T_{пл}$ 2,6°; $T_{кип}$ 240°; Лит.: [832] 20-21; Синт.: [858] 102-104

703. **брома монофторид** красно-бур. г. BrF; M 98,9; $T_{пл}$ -33°; $T_{кип}$ 20°; Раств.: вода: реаг.; Дип.: 1,29 (20°); ΔH^0_{298}: -42,4 (г); ΔG^0_{298}: -57,7 (г); S^0_{298}: 228,9 (г); C_p^0: 33 (г); Лит.: [768] 57

704. **4-броманилин** ромбические крист. $BrC_6H_4NH_2$; M 172,023; $T_{пл}$ 66,4°; Лит.: [832] 20-21

705. **брома(I) нитрат** желт. $BrNO_3$; M 141,909; $T_{пл}$ -42°; Лит.: [855] 267, [377] 226, [610] 285; Синт.: [819] 375

706. **брома(I) нитрат - пиридин (1/2)** бц. $BrNO_3 \cdot 2C_5H_5N$; M 286,102; $T_{пл}$ 80°; Лит.: [610] 285

707. **бромантан** (N-(адамант-2-ил)-N-(4-бромфенил)амин, ладастен) бел. крист. $C_{16}H_{20}BrN$; M 306,2704; $T_{пл}$ 105°; Раств.: ацетон: л.р., вода: н.р., гексан: р., диоксан: л.р., эф.: л.р., хлф.: л.р., этанол: м.р.; $ЛД_{50}$: 9000 (крысы, в/б), 5460 (мыши, в/б); Лит.: [602] 221, 272, [1003] 34-35

708. **брома(I) оксид** темно-коричнев. Br_2O; M 175,807; $T_{пл}$ -17,5°; $T_{разл}$ -17,5°; Лит.: [377] 195

709. **брома(IV) оксид** (брома двуокись) светло-желт. крист. $BrOBrO_3$; M 111,903; $T_{разл}$ 0°; Лит.: [377] 195-196, [610] 282, [885] 77

710. **брома(V) оксид-трифторид** бц. ж. $BrOF_3$; M 152,899; $T_{пл}$ 0°; $T_{разл}$ 20°; Лит.: [1020] 319

711. **брома октагидрат** $Br_2 \cdot 8H_2O$; M 303,93; $T_{пл}$ 6°; Лит.: [610] 274

712. **брома пентафторид** бц. ж. BrF_5; M 174,92; CAS 7789-30-2; $T_{пл}$ -61,3°; $T_{кип}$ 40,8°; $T_{разл}$ 400°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 2,47 (25°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 10 (-40°), 100 (-5°); ДП: 8,33 (-11.7°) 8,21 (0.2°) 8,02 (14.5°) 7,91 (24.5°) ; Дип.: 1,5 (20°); ΔH^0_{298}: -460,7 (ж); $\Delta H_{пл}$: 7,36; $\Delta H_{кип}$: 30,6; Лит.: [269] 160, [377] 179-181, [610] 278, [768] 57

713. **брома(VII) триоксид-фторид** (perbromyl fluoride, пербромилфторид) бц. г. BrO_3F; M 146,901; $T_{пл}$ -110,35°; $T_{кип}$ 2,35°; Пл.: 2,2 (0°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 5 (-85,1°), 7 (-79,6°), 125 (-36,1°), 253 (-22,7°), 424 (-11,85°), 689 (0°), 994 (9,47°), 1418 (18,7°); ΔH^0_{298}: 112,13 (ж); ΔG^0_{298}: 195,16 (ж); S^0_{298}: 206,84 (ж); ΔH^0_{298}: 137,5 (г); ΔG^0_{298}: 193,06 (г); S^0_{298}: 298,95 (г); Лит.: [1020] 319, [84] 800-802

714. **брома трифторид** светло-желт. ж. BrF_3; M 136,9; $T_{пл}$ 8,8°; $T_{кип}$ 126°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 2,84 (8.8°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 10 (29°), 100 (73°); Дип.: 1,19 (20°); ΔH^0_{298}: -303,1 (ж); ΔG^0_{298}: -242,9 (ж); S^0_{298}: 178,1 (ж); C_p^0: 124,6 (ж); $\Delta H_{пл}$: 12,03; $\Delta H_{кип}$: 42,68; Лит.: [768] 57

715. **брома(I) фторсульфонат** $BrOSO_2F$; M 178,97; $T_{кип}$ 120,5°; Лит.: [857] 72; Синт.: [819] 374-375

716. **брома(III) фторсульфонат** оранжев. крист. $Br(SO_3F)_3$; М 377,089; $T_{пл}$ 59°; Лит.: [857] 73

717. **брома(I) хлорид** желт. г. BrCl; М 115,36; $T_{пл}$ -54°; $T_{кип}$ 5°; $T_{разл}$ 5°; Лит.: [1022] 10, [610] 277, [749] 25-26

718. **бромацетилен** г. C_2HBr; М 104,94; $T_{кип}$ -2°; Раств.: вода: т.р., эф.: р.; Пл.: 0,004684 (20°, г/см^3, г.); Лит.: [897] 456-457

719. **4-бромацетофенон** бц. листовидные крист. (р.п. этанол) $BrC_6H_4COCH_3$; М 199,045; $T_{пл}$ 50°; $T_{кип}$ 255°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., укс.: р., этанол: р.; Пл.: 1,647 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 15 (130°); Лит.: [832] 32-33, [897] 466-467; Синт.: [858] 104-106

720. **альфа-бромацетофенон** (фенацилбромид) игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_6H_5COCH_2Br$; М 199,045; $T_{пл}$ 51,2°; Лит.: [832] 32-33; Синт.: [924] 69-70, [578] 40-41

721. **4-бромбензальдегид** листовидные крист. BrC_6H_4CHO; М 185,02; $T_{пл}$ 67°; Лит.: [832] 38-39; Синт.: [570] 29-31

722. **альфа-бромбензилцианид** (CA) желтоват. крист. $C_6H_5CH(Br)CN$; М 196,6; $T_{пл}$ 25,4°; $T_{кип}$ 242°; $T_{разл}$ 242°; Раств.: бензол: х.р., вода: н.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,516 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [338] 121-122, [1020] 320

723. **2-бромбензойная кислота** бел. моноклинные крист. (р.п. вода) BrC_6H_4COOH; М 201,0174; $T_{пл}$ 147-150°; pK_a (1) = 2,85 (25°, вода); Лит.: [897] 492-493, [898] 86

724. **3-бромбензойная кислота** бел. моноклинные крист. BrC_6H_4COOH; М 201,03; $T_{пл}$ 155°; pK_a (1) = 3,9 (25°, вода); Лит.: [897] 492-493, [898] 86

725. **4-бромбензойная кислота** бел. моноклинные крист. (р.п. вода) BrC_6H_4COOH; М 201,03; $T_{пл}$ 251-254°; pK_a (1) = 3,97 (25°, вода); Лит.: [897] 492-493, [898] 86

726. **бромбензол** бц. ж. C_6H_5Br; М 157,03; $T_{пл}$ -30,82°; $T_{кип}$ 156°; Раств.: бензол: р., вода: 0,045 (30°), эф.: 71,3 (20°), тетрахлорметан: р., этанол: 10,4 (25°); Пл.: 1,4951 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,5572 (20°); Давл. паров: 18 (43°); ДП: 5,4 (20°) ; Дип.: 1,7 (20°); Ск.зв.: 1170 (20°, состояние среды - жидкость); C_p^0: 155,2 (ж); $\Delta H_{пл}$: 10,62; $\Delta H_{кип}$: 37,86; $T_{крит}$: 397; $P_{крит}$: 4,52; Лит.: [1020] 320, [768] 132; Синт.: [365] 141-142

727. **1-бромбутан** (1-bromobutane, бутил бромистый) $CH_3CH_2CH_2CH_2Br$; М 137,02; $T_{пл}$ -112,4°; $T_{кип}$ 101,6°; Лит.: [897] 556-557, [54] 1.117; Синт.: [858] 111, [858] 119

728. **dl-2-бромбутандиовая кислота** (dl-бромянтарная кислота) бц. крист. $HOOCCHBrCH_2COOH$; М 197; $T_{пл}$ 159°; Раств.: вода: 19 (15°), эф.: н.р., этанол: л.р.; Пл.: 2,073 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 1150-1151

729. **5-бромванилин** (3-метокси-4-гидрокси-5-бромбензальдегид) бц. листовидные крист. $CH_3O(HO)BrC_6H_2CHO$; М 231,06; $T_{пл}$ 164°; Раств.: бензол: т.р., вода: н.р., эф.: т.р., этанол: р. (78°); Лит.: [897] 570-571

730. **1-бромгептан** (гептил бромистый, н-гептилбромид) бц. ж. $CH_3(CH_2)_6Br$; М 179,11; $T_{пл}$ -58,86°; $T_{кип}$ 178,8°; Лит.: [897] 598-599; Синт.: [667] 471, [924] 65-66, [924] 66-67

731. **1-бромгептафторпропан** $CF_3CF_2CF_2Br$; М 248,925; $T_{кип}$ 12°; Лит.: [1052] 170

732. **4-бром-2,5-диметил-3-(1-нафтоил)-1-пентил-1H-пиррол** бел. крист. $C_{22}H_{24}BrNO$; М 398,336; $T_{пл}$ 74-77°; Лит.: [23] 3965–3973

733. **4-бромдифенил** бц. пластинчатые крист. (р.п. этанол) $C_6H_5C_6H_4Br$; М 233,11; $T_{пл}$ 89-90°; $T_{кип}$ 310°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 654-655; Синт.: [858] 106-107

734. **бромдихлорметан** $CHBrCl_2$; М 163,8; CAS 75-27-4; $Т_{пл}$ -57,1°; $Т_{кип}$ 90°; Раств.: вода: 0.3 (30°), эф.: х.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,98 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4964 (20°); Лит.: [832] 230-231, [241] 3

735. **1-бромдодекан** (1-bromododecane) $CH_3(CH_2)_{11}Br$; М 249,24; $Т_{пл}$ -11°; Лит.: [54] 1.120; Синт.: [858] 112

736. **бромизовал** (N-(альфа-бромизовалерианил)мочевина, бромурал) бел. крист. $C_6H_{11}BrN_2O_2$; М 223,07; $Т_{пл}$ 150°; Раств.: вода: о.м.р., этанол: р.; Лит.: [1026] 83, [284] 145

737. **1-бром-2-иодбензол** C_6H_4BrI; М 282,9; $Т_{пл}$ 9-10°; $Т_{кип}$ 257°; Пл.: 2,2571 (25°, к в.4, ж.); Лит.: [832] 66-67

738. **бромкамфора** бц. крист. $C_{10}H_{15}BrO$; М 231,13; $Т_{пл}$ 75°; Раств.: вода: о.м.р., эф.: л.р., жирные масла: л.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [373] 141-142, [284] 242

739. **бромметан** (bromomethane, methyl bromide, метил бромистый, метилбромид) бц. г. CH_3Br; М 94,94; CAS 74-83-9; $Т_{пл}$ -93,6°; $Т_{кип}$ 3,56°; Раств.: бензол: р., вода: 0,26 (10°), 0,1797 (17°), 0,16 (20°), 0,134 (25°), эф.: л.р., сероуглерод: смеш., хлф.: р., этанол: л.р.; Пл.: 1,732 (0°, г/см^3, ж.), 0,003974 (25°, г/см^3, г.); n = 1,4432 (-20°), 1,4218 (20°); Давл. паров: 1420 (20°); Дип.: 1,786 (20°); ΔH^0_{298}: -35,6 (г); ΔG^0_{298}: -25,9 (г); S^0_{298}: 245,77 (г); C_p^0: 42,59 (г); $\Delta H_{пл}$: 5,98; $\Delta H_{кип}$: 23,91; $\Delta H_{сгор}$: 769,8; $Т_{крит}$: 192,6; $Р_{крит}$: 6,94; Лит.: [337] 260-262, [897] 788-789, [241] 7, [768] 160; Синт.: [1095] 226-227

740. **4-(бромметил)бензойная кислота** крист. $BrCH_2C_6H_4COOH$; М 215,1; $Т_{пл}$ 220°; Лит.: [832] 48-49; Синт.: [924] 71-72

741. **1-бром-3-метилбутан** (1-bromo-3-methylbutane, изоамил бромистый) бц. ж. $CH_3CH(CH_3)CH_2CH_2Br$; М 151,06; $Т_{пл}$ -111,9°; $Т_{кип}$ 120,6°; Раств.: вода: 0,02 (16°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,236 (0°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 670-671, [54] 1.122; Синт.: [858] 110-111

742. **2-бром-4,5-метилендиоксиамфетамина гидробромид** (2-Br-4,5-MDA) $CH_2O_2C_6H_2BrCH_2CH(CH_3)NH_3Br$; М 339,024; $Т_{пл}$ 222°; Лит.: [216]

743. **4-бромметил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** $BrCH_2C(CH_2O)_3PO$; М 242,992; $Т_{пл}$ 147-149°; $ЛД_{50}$: 1,43 (мыши, в/б); Лит.: [551] 12, 72

744. **1-бром-4-метоксибензол** $BrC_6H_4OCH_3$; М 187,034; $Т_{кип}$ 217-218°; Лит.: [832] 68-69

745. **1-бромнафталин** бц. маслянистая ж. $C_{10}H_7Br$; М 207,08; $Т_{пл}$ 6,2°; $Т_{кип}$ 281,1°; Лит.: [897] 812-813; Синт.: [858] 127-128, [365] 143-144

746. **2-бромнафталин** ромбические крист. (р.п. этанол) $C_{10}H_7Br$; М 207,08; $Т_{пл}$ 59°; $Т_{кип}$ 282°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: 6 (20°); Пл.: 1,605 (0°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 812-813

747. **2-бром-3-нитробензойная кислота** крист. $O_2NC_6H_3BrCOOH$; М 246; $Т_{пл}$ 191°; Лит.: [832] 48-49; Синт.: [858] 129-130

748. **3-бромнитробензол** (м-бромнитробензол) ромбические крист. $BrC_6H_4NO_2$; М 202,02; $Т_{пл}$ 56°; $Т_{кип}$ 256,5°; Раств.: бензол: р., вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,7036 (20°, к в.4, т.); Лит.: [897] 504-505; Синт.: [858] 131-132, [318] 173

749. **2-бром-4-нитрофенол** игольчатые крист. (р.п. хлороформ) $O_2NC_6H_3BrOH$; М 218; $Т_{пл}$ 114°; Лит.: [832] 378-379

750. **3-бром-4-нитрофенол** желт. игольчатые крист. (р.п. бензол) $O_2NC_6H_3BrOH$; М 218; $Т_{пл}$ 129-130°; Лит.: [832] 378-379

751. **1-бромнонафторбутан** $CF_3CF_2CF_2CF_2Br$; М 298,932; $Т_{кип}$ 44°; Лит.: [541] 72

752. **бромоводород** бц. г. HBr; М 80,91; $Т_{пл}$ -86,9°; $Т_{кип}$ -66,8°; Раств.: вода: 221 (0°), 193 (25°), 130 (100°), этанол: р.; Пл.: 0,003645 (20°, г/см^3, г.); H_0 (1) = -10 (25°); pK_a (1) = -9 (25°, вода); ДП: 6,3 (-80°) 1,0028 (21°) ; Дип.: 0,79 (20°); ΔH^0_{298}: -34,1

(г); ΔG^0_{298}: -51,2 (г); S^0_{298}: 198,6 (г); C_p^0: 28,01 (г); $\Delta H_{пл}$: 2,41; $\Delta H_{кип}$: 17,61; $T_{крит}$: 89,8; $P_{крит}$: 8.51; $Пл_{крит}$: 0.807; Лит.: [898] 78, [898] 367, 452-453, [187] 62, [768] 57

753. **1-бромоктан** (1-bromooctane) $CH_3(CH_2)_7Br$; M 193,13; $T_{пл}$ -55°; $T_{кип}$ 201°; Лит.: [54] 1.123; Синт.: [858] 112

754. **2-бромпиридин** C_5H_4BrN; M 158; $T_{пл}$ -40,1°; $T_{кип}$ 193,4-193,7°; Лит.: [832] 286-287

755. **3-бромпиридин** C_5H_4BrN; M 158; $T_{пл}$ -29,5°; $T_{кип}$ 173,7-174°; Лит.: [832] 286-287

756. **4-бромпиридин** C_5H_4BrN; M 158; $T_{пл}$ 8,5-9,5°; Лит.: [832] 286-287

757. **1-бромпропан** (пропилбромид) ж. $CH_3CH_2CH_2Br$; M 123; $T_{пл}$ -110°; $T_{кип}$ 70,9°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: м.р.0,25, эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,353 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 914-915; Синт.: [667] 471, [858] 118-119

758. **2-бромпропан** (бромистый изопропил, изопропилбромид) $(CH_3)_2CHBr$; M 123; $T_{пл}$ -89°; $T_{кип}$ 59,35°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: м.р.0,344 (12.5°), эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,31 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4251 (20°); Лит.: [768] 175; Синт.: [358] 144, [858] 118

759. **3-бромпропановая кислота** (бета-бромпропионовая кислота) бц. листовидные крист. $BrCH_2CH_2COOH$; M 152,98; $T_{пл}$ 62,5°; Раств.: вода: р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,48 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 45 (141°); pK_a (1) = 4,03 (25°, вода); Лит.: [897] 922-923; Синт.: [858] 133-134

760. **dl-2-бромпропановая кислота** (dl-альфа-бромпропионовая кислота) призматические крист. $CH_3CHBrCOOH$; M 152,98; $T_{пл}$ 25,7°; $T_{кип}$ 203,5°; Раств.: вода: л.р., эф.: р., этанол: л.р.; Пл.: 1,7 (20°, к в.4, т.); Давл. паров: 10 (96°); pK_a (1) = 2,98 (25°, вода); Лит.: [897] 922-923; Синт.: [1068] 238-239

761. **1-бром-2-пропанон** (бромацетон) бц. ж. CH_3COCH_2Br; M 136,98; $T_{пл}$ -54°; $T_{кип}$ 136,5°; Раств.: ацетон: р., вода: т.р., эф.: л.р., этанол: т.р.; Пл.: 1,634 (23°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 8 (31,5°); Лит.: [897] 908-909; Синт.: [318] 181

762. **N-бромсукцинимид** красн. крист. (р.п. бензол) $(CH_2CO)_2NBr$; M 178; $T_{пл}$ 176-177°; $T_{разл}$ 177°; Раств.: вода: м.р., эф.: м.р., укс.: х.р.; Лит.: [832] 136-137; Синт.: [215] 59-60

763. **5-бромтетразол** $BrCHN_4$; M 148,949; $T_{пл}$ 148°; Лит.: [164] 802

764. **1-(5-бромтиенил-2)силатран** $N(CH_2CH_2O)_3SiC_4H_2SBr$; M 336,28; $T_{пл}$ 233°; $ЛД_{50}$: 0,42 (); Лит.: [334]

765. **2-бромтолуол** (2-bromotoluene) $BrC_6H_4CH_3$; M 171.034; $T_{пл}$ -26°; $T_{кип}$ 181°; Лит.: [54] 1.125; Синт.: [858] 136-137

766. **3-бромтолуол** (м-бромтолуол) бц. ж. $BrC_6H_4CH_3$; M 171,034; $T_{пл}$ -39,8°; $T_{кип}$ 183,7°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 1,4099 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,551 (20°); Лит.: [768] 132; Синт.: [858] 134-135

767. **4-бромтолуол** (п-бромтолуол) ромбические крист. $BrC_6H_4CH_3$; M 171.034; $T_{пл}$ 28,5°; $T_{кип}$ 184,5°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р., этанол: л.р.; Пл.: 1,3898 (20°, г/см^3, т.); n = 1,549 (20°); Лит.: [768] 132; Синт.: [358] 145, [249] 198-199

768. **бромтрифторметан** (фреон 13В1, хладон 13В1) $CBrF_3$; M 148,91; $T_{пл}$ -174,7°; $T_{кип}$ -57,8°; Пл.: 1,538 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,238 (25°); $T_{крит}$: 66,9; $P_{крит}$: 3,946; $Пл_{крит}$: 0.77; Лит.: [1024] 279

769. **бромуксусная кислота** бц. гексагональные крист. $BrCH_2COOH$; M 138,96; $T_{пл}$ 50°; $T_{кип}$ 208°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,934 (20°, г/см^3, т.); pK_a (1) = 2,9 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 100 (б. крысы, п/о); Лит.: [897] 1024-1025, [259] 118; Синт.: [861] 504-507

770. **бромуксусной кислоты этиловый эфир** (этилбромацетат) бц. ж. $BrCH_2COOC_2H_5$; M 167,01; $T_{кип}$ 159°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.;

Пл.: 1,514 (13°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 15 (58°); Лит.: [338] 168, [897] 1024-1025, [949] 1287-1291; Синт.: [861] 504-507

771. **2-бромфенилуксусная кислота** призматические крист. $BrC_6H_4CH_2COOH$; M 215,1; $Т_{пл}$ 105-106°; pK_a (1) = 4,05 (25°, вода); Лит.: [832] 362-363, [898] 86

772. **4-бромфенилуксусная кислота** игольчатые крист. (р.п. вода) $BrC_6H_4CH_2COOH$; M 215,1; $Т_{пл}$ 114°; pK_a (1) = 4,19 (25°, вода); Лит.: [832] 362-363, [898] 86

773. **1-бром-2-фенилэтан** (бета-фенилэтилбромид) $C_6H_5CH_2CH_2Br$; M 185,061; $Т_{кип}$ 218°; Лит.: [1084] 637

774. **2-бромфенол** бц. маслянистая ж. BrC_6H_4OH; M 173,02; $Т_{пл}$ 5,6°; $Т_{кип}$ 194-195°; pK_a (1) = 8,44 (25°, вода); Лит.: [897] 1044-1045, [898] 86

775. **3-бромфенол** листовидные крист. BrC_6H_4OH; M 173,02; $Т_{пл}$ 33°; $Т_{кип}$ 236,5°; pK_a (1) = 9,03 (25°, вода); Лит.: [897] 1044-1045, [898] 86

776. **4-бромфенол** тетраэдрические крист. BrC_6H_4OH; M 173,02; $Т_{пл}$ 63,5°; $Т_{кип}$ 238°; pK_a (1) = 9,36 (25°, вода); Лит.: [897] 1044-1045, [259] 126; Синт.: [858] 140-142, [318] 151

777. **5-бромфуран-2-карбоновая кислота** бц. листовидные крист. BrC_4H_2OCOOH; M 191; $Т_{пл}$ 186°; Раств.: бензол: м.р., вода: м.р., эф.: х.р., хлф.: т.р., этанол: р.; Лит.: [832] 390-391, [897] 894-895; Синт.: [751] 78-79

778. **5-бромфуран-2-карбоновой кислоты этиловый эфир** призматические крист. $C_7H_7BrO_3$; M 219,05; $Т_{пл}$ 17°; $Т_{кип}$ 235°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 894-895

779. **бромхлордифторметан** (фреон 12B1, хладон 12B1) $CBrClF_2$; M 165,36; $Т_{пл}$ -159,5°; $Т_{кип}$ -4°; Пл.: 1,88 (21°, г/см^3, ж.); $Т_{крит}$: 153,7; $Р_{крит}$: 4,252; $Пл_{крит}$: 0,4252; Лит.: [1024] 279

780. **1-бром-2-хлорэтан** (этилен бромхлористый, этиленбромхлорид) бц. ж. CH_2ClCH_2Br; M 143,41; $Т_{пл}$ -16,6°; $Т_{кип}$ 108°; Раств.: вода: 0,688 (30°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,689 (19°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 1122-1123

781. **бромциан** $BrCN$; M 105,921; $Т_{пл}$ 52°; $Т_{кип}$ 61,3°; Лит.: [543] 57

782. **бромциклогексан** (циклогексил бромистый) ж. $CH_2(CH_2CH_2)_2CHBr$; M 163,07; $Т_{пл}$ -56°; $Т_{кип}$ 163,5°; Раств.: бензол: х.р., вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,329 (15°, г/см^3, ж.), 1,336 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4953 (20°); $ЛД_{50}$: 2800 (крысы, п/о), 4100 (мыши, п/о); Лит.: [343] 601, 704-705, [897] 1102-1103; Синт.: [588] 48-50

783. **бромэтан** (этил бромистый, этилбромид) бц. ж. CH_3CH_2Br; M 108,97; $Т_{пл}$ -125,5°; $Т_{кип}$ 38,4°; Раств.: вода: 1,08 (0°), 0,96 (17.5°), 0,914 (20°), эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,50138 (0°, г/см^3, ж.), 1,4555 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,42386 (20°); ΔH^0_{298}: -85,3 (ж); C_p^0: 100,4 (ж); $Т_{всп}$: -25; $Т_{свосп}$: 455; $\Delta H_{сгор}$: 1424,8; Лит.: [54] 1.120, [768] 197; Синт.: [358] 141-142, [858] 117-118

784. **2-бромэтанол** бц. ж. $BrCH_2CH_2OH$; M 124,97; $Т_{кип}$ 150,3°; Лит.: [897] 1130-1131

785. **N-бромэтилфталимид** $C_6H_4(CO)_2NCH_2CH_2Br$; M 254,08; $Т_{пл}$ 82-83,5°; Лит.: [57] 194; Синт.: [858] 143-145

786. **бруцин** $C_{23}H_{26}N_2O_4$; M 394,46; $Т_{пл}$ 178°; Лит.: [1020] 322

787. **бруцин тетрагидрат** бц. моноклинные крист. (р.п. этанол) $C_{23}H_{34}N_2O_8$; M 466,525; $Т_{пл}$ 105°; Раств.: бензол: р., вода: 0,1 (20°), 0,67 (100°), эф.: 0,75 (20°), хлф.: 13,1 (25°), этанол: 81,8 (25°); pK_{BH^+} (1) = 11,07 (25°, вода); pK_{BH^+} (2) = 6,04 (25°, вода); Лит.: [897] 542-543, [1020] 322

788. **бульбокапнин** ромбические крист. (р.п. диэтиловый эфир) $C_{19}H_{19}NO_4$; M 325,37; $Т_{пл}$ 200°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [825] 349-350, [897] 542-543

789. **бульвален** (трицикло[3.2.2.$0^{4,6}$]дека-2,7,9-триен) крист. $C_{10}H_{14}$; М 134,22; $T_{пл}$ 96°; $T_{разл}$ 350°; Лит.: [1020] 322, [881] 81

790. **1,2-бутадиен** (метилаллен) бц. г. CH_2=C=$CHCH_3$; М 54,09; $T_{пл}$ -136,19°; $T_{кип}$ 10,85°; Раств.: бензол: х.р., вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,676 (0°, г/см^3, ж.); n = 1,4205 (1,3°); Дип.: 0,403 (20°); ΔH^0_{298}: 165,48 (г); ΔG^0_{298}: 201,71 (г); S^0_{298}: 293 (г); $T_{крит}$: 173,5; $P_{крит}$: 4,46; Лит.: [768] 132

791. **1,3-бутадиен** (дивинил, эритрен) бц. г. CH_2=CH-CH=CH_2; М 54,09; $T_{пл}$ -108,91°; $T_{кип}$ -4,5°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: р., вода: р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,65 (-6°, г/см^3, ж.); n = 1,4292 (-25°); Дип.: 0 (20°); Вязк.: 0,178 (5°), 0,133 (30°); ΔH^0_{298}: 111,9 (г); ΔG^0_{298}: 152,42 (г); S^0_{298}: 278,7 (г); C_p^0: 79,54 (г); $\Delta H_{пл}$: 7,89; $\Delta H_{кип}$: 363,2; $T_{всп}$: -40; $\Delta H_{сгор}$: 2543,48; $T_{крит}$: 161,8; $P_{крит}$: 4,32; $Пл_{крит}$: 0,245; Лит.: [768] 132, [829]

792. **бутадиин** (диацетилен) г. HCC-CCH; М 50,06; $T_{пл}$ -36,4°; $T_{кип}$ 10,3°; Раств.: вода: р.1 (25°), эф.: л.р., этанол: р.; Пл.: 0,7364 (0°, г/см^3, ж.); n = 1,4386 (20°); Лит.: [889] 462-463, [897] 544-545, [1026] 161

793. **бутадион** (1,2-дифенил-4-н-бутил-3,5-пиразолидиндион) бел. крист. $C_{19}H_{20}N_2O_2$; М 308,37; $T_{пл}$ 105°; Раств.: бензол: л.р., вода: 0,009 (20°), эф.: л.р., метанол: л.р., хлф.: л.р., этанол: 3,6 (20°); $ЛД_{50}$: 500 (крысы, п/о); Лит.: [817] 211, [1020] 331, [994] 335

794. **бутан** бц. г. $CH_3CH_2CH_2CH_3$; М 58,12; $T_{пл}$ -138,35°; $T_{кип}$ -0,5°; Раств.: хлф.: р.; Пл.: 0,6511 (-50°, г/см^3, ж.), 0,6415 (-40°, г/см^3, ж.), 0,6317 (-30°, г/см^3, ж.), 0,6218 (-20°, г/см^3, ж.), 0,6115 (-10°, г/см^3, ж.), 0,6012 (0°, г/см^3, ж.), 0,002672 (0°, г/см^3, г.), 0,573 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,3543 (-13°), 1,3621 (-25°); Давл. паров: 1 (-101°), 10 (-77,8°), 40 (-59,1°), 100 (-44,2°), 400 (-16,3°); ΔH^0_{298}: -124,7 (г); S^0_{298}: 310 (г); C_p^0: 97,78 (г); $\Delta H_{пл}$: 4,66; $\Delta H_{кип}$: 21,07; $\Delta H_{сгор}$: 2657; $T_{крит}$: 152,01; $P_{крит}$: 3,797; $Пл_{крит}$: 0,228; Лит.: [641] 59-60, [896] 628, [1020] 331, [768] 133, [771] 319-323

795. **1,4-бутандиол** (1,4-бутиленгликоль, тетраметиленгликоль) маслянистая ж. $HOCH_2CH_2CH_2CH_2OH$; М 90,12; $T_{пл}$ 20,9°; $T_{кип}$ 235°; Раств.: вода: смеш., эф.: м.р., этанол: р.; Пл.: 1,0171 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,446 (25°); Давл. паров: 10 (120°); Лит.: [1020] 334-335, [1026] 87, [386] 180-181, [748] 68-69, [768] 133

796. **бутаннитрил** (бутиронитрил, масляной кислоты нитрил, пропил цианистый) бц. ж. $CH_3CH_2CH_2CN$; М 69,105; $T_{пл}$ -112,6°; $T_{кип}$ 117,4-118°; $ЛД_{50}$: 50-100 (б. крысы, в/ж); Лит.: [897] 564-565

797. **2-бутанон** (метилэтилкетон) бц. ж. $CH_3CH_2COCH_3$; М 72,1; $T_{пл}$ -83,4°; $T_{кип}$ 79,6°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: р.29,2 (20°), р.19 (90°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8054 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [248] 210-211, [274] 147, [416] 37, [768] 162, [1092] 538-541

798. **2-бутанона 2,4-динитрофенилгидразон** $CH_3CH_2C(CH_3)$=$NNHC_6H_3(NO_2)_2$; М 252,227; $T_{пл}$ 117°; Лит.: [1084] 647

799. **2-бутанона семикарбазон** $CH_3CH_2C(CH_3)$=$NNHCONH_2$; М 129,16; $T_{пл}$ 146°; Лит.: [1084] 647

800. **1-бутантиол** (бутилмеркаптан) бц. ж. C_4H_9SH; М 90,18; $T_{пл}$ -115,9°; $T_{кип}$ 98°; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 0,858 (0°, г/см^3, ж.), 0,8337 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,44402 (20°); Лит.: [338] 376, [897] 552-553, [899] 840, [417] 694-700

801. **3-бутен-1-ин** (винилацетилен) бц. г. CH_2=CH-CCH; М 52,08; $T_{пл}$ -138°; $T_{кип}$ 5°; Лит.: [897] 554-555

802. **1-бутен** (1-бутилен) бц. г. CH_3CH_2CH=CH_2; М 56,11; $T_{пл}$ -185,35°; $T_{кип}$ -6,3°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,703 (-80°, г/см^3, ж.), 0,694 (-70°, г/см^3, ж.), 0,6835 (-60°, г/см^3, ж.), 0,6732 (-50°, г/см^3, ж.), 0,6627 (-40°, г/см^3, ж.), 0,6519 (-30°, г/см^3, ж.), 0,6409 (-20°, г/см^3, ж.), 0,6297 (-10°, г/см^3, ж.), 0,6182 (0°, г/см^3, ж.), 0,0025001 (0°, г/см^3, г.); n = 1,3962 (25°); ΔH^0_{298}: 1,17 (г); S^0_{298}: 307,4

(г); C_p^0: 89,33 (г); $\Delta H_{кип}$: 20,38; $\Delta H_{сгор}$: 2717,3; $T_{крит}$: 147,4; $P_{крит}$: 4,056; $Пл_{крит}$: 0,234; Лит.: [1020] 331-332, [731] 10, [768] 134, [771] 345-348

803. **транс-2-бутен** (транс-2-бутилен) бц. г. $CH_3CH=CHCH_3$; M 56,11; $T_{пл}$ -105,55°; $T_{кип}$ 0,88°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,6814 (-50°, г/см^3, ж.), 0,6705 (-40°, г/см^3, ж.), 0,6596 (-30°, г/см^3, ж.), 0,6487 (-20°, г/см^3, ж.), 0,6378 (-10°, г/см^3, ж.), 0,6269 (0°, г/см^3, ж.), 0,6269 (4°, г/см^3, ж.), 0,616 (10°, г/см^3, ж.); n = 1,3848 (-25°); ΔH^0_{298}: -10,06 (г); S^0_{298}: 296,5 (г); C_p^0: 87,82 (г); $\Delta H_{кип}$: 23,83; $\Delta H_{сгор}$: 2706,3; Лит.: [762] 614-615, [768] 134, [771] 348-351

804. **цис-2-бутен** (цис-2-бутилен) бц. г. $CH_3CH=CHCH_3$; M 56,11; $T_{пл}$ -138,91°; $T_{кип}$ 3,72°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,6994 (-50°, г/см^3, ж.), 0,6885 (-40°, г/см^3, ж.), 0,6776 (-30°, г/см^3, ж.), 0,6667 (-20°, г/см^3, ж.), 0,6558 (-10°, г/см^3, ж.), 0,6449 (0°, г/см^3, ж.), 0,6449 (4°, г/см^3, ж.), 0,634 (10°, г/см^3, ж.); n = 1,393 (-25°); ΔH^0_{298}: -5,7 (г); S^0_{298}: 300,8 (г); C_p^0: 78,91 (г); $\Delta H_{кип}$: 23,35; $P_{крит}$: 4,1; Лит.: [768] 134, [771] 348-351

805. **бутена-2 изоозонид** $CH_3CHO_3CHCH_3$; M 104,1; Пл.: ; Давл. паров: 60 (27°); Лит.: [624] 207

806. **транс-2-бутеналь** (кротоновый альдегид, транс-бета-метилакролеин) бп. ж. $CH_3CH=CHCHO$; M 70,09; $T_{пл}$ -69°; $T_{кип}$ 102,2°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: смеш., вода: 18,1 (20°), эф.: смеш., толуол: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,848 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4366 (20°); $\Delta H_{кип}$: 36,13; $\Delta H_{сгор}$: 3239,5; Лит.: [768] 154

807. **бутенон-3** (метилвинилкетон) бц. ж. $CH_2=CHCOCH_3$; M 70,09; $T_{кип}$ 80°; Пл.: 0,86 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [337] 530, 539-540, [394] 29; Синт.: [659] 319

808. **3-бутеновая кислота** (винилуксусная кислота) бц. ж. $CH_2=CHCH_2COOH$; M 86,09; $T_{пл}$ -39°; $T_{кип}$ 163°; pK_a (1) = 4,34 (25°, вода); Лит.: [897] 554-555, [898] 86

809. **2-бутин-1,4-диол** бц. крист. $HOCH_2$-CC-CH_2OH; M 86,09; $T_{пл}$ 58°; $T_{кип}$ 238°; $ЛД_{50}$: 105 (мыши, п/о); Лит.: [1020] 338, [1026] 89

810. **бутиламин** $CH_3CH_2CH_2CH_2NH_2$; M 73,14; CAS 103-73-9; $T_{пл}$ -50,5°; $T_{кип}$ 77,8°; Пл.: 0,7414 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4044 (20°); pK_{BH^+} (1) = 10,78 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 500 (крысы, в/ж); Лит.: [1020] 333, [934] 41; Синт.: [940] 364

811. **втор-бутиламин** $CH_3CH_2CH(NH_2)CH_3$; M 73,14; $T_{пл}$ -104,5°; $T_{кип}$ 63°; Пл.: 0,7246 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,3928 (20°); pK_{BH^+} (1) = 10,56 (25°, вода); Лит.: [1020] 333

812. **трет-бутиламин** (альфа, альфа-диметилэтиламин, триметилкарбиниламин) бц. ж. $(CH_3)_3CNH_2$; M 73,14; $T_{пл}$ -72,65°; $T_{кип}$ 44,5°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,696 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,379 (20°); pK_{BH^+} (1) = 10,45 (25°, вода); $T_{всп}$: -8; Лит.: [897] 558-559, [1020] 333

813. **трет-бутиламин - боран (1/1)** $(CH_3)_3CNH_2 \cdot BH_3$; M 86,97; $T_{пл}$ 96°; Раств.: вода: р., циклогексан: м.р.; Лит.: [646] 244

814. **4-(бутиламино)бензойной кислоты 2-диметиламиноэтилового эфира гидрохлорид** (дикаин) бел. крист. $C_4H_9HNC_6H_4COOCH_2CH_2N(CH_3)_2 \cdot HCl$; M 300,82; $T_{пл}$ 150°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: т.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 211

815. **2-(4-трет-бутилбензил)пропаналь** (lilestralis, lilial, lismeral, лилиальальдегид) ж. $(CH_3)_3CC_6H_4CH_2CH(CH_3)CHO$; M 204,31; CAS 80-54-6; $T_{кип}$ 279°; $ЛД_{50}$: 3700 (крысы, п/о); Лит.: [327] 403-404

816. **втор-бутилбензол** (2-фенилбутан) ж. $C_6H_5CH(CH_3)CH_2CH_3$; M 134,22; $T_{пл}$ -75,47°; $T_{кип}$ 173-174°; $ЛД_{50}$: 6400 (мыши, в/ж); Лит.: [337] 105

817. **н-бутилбензол** $C_{10}H_{14}$; M 134,22; CAS 104-51-8; $T_{пл}$ -88,5°; $T_{кип}$ 183,1°; Раств.: вода: 0,001382 (25°); Лит.: [241] 681-682

818. **трет-бутилбромид** $(CH_3)_3CBr$; M 137; $T_{пл}$ -16,2°; $T_{кип}$ 73,2°; Пл.: 1,2209 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [832] 302-303; Синт.: [858] 119-120

819. **бутилгексилдипентиламмония бромид** $C_6H_{13}(C_4H_9)(C_5H_{11})_2NBr$; M 378,43; $T_{пл}$ 83,4°; Лит.: [239] 50

820. **бутилгермания трихлорид** $CH_3CH_2CH_2CH_2GeCl_3$; М 236,113; $T_{кип}$ 184°; $ЛД_{50}$: 50 (б. мыши, в/ж); Лит.: [339] 436

821. **трет-бутилгидропероксид** бц. ж. $(CH_3)_3COOH$; М 90,12; $T_{пл}$ -5,5°; $T_{кип}$ 133°; $ЛД_{50}$: 1330 (мыши, в/ж); Лит.: [1020] 334

822. **трет-бутилгипобромит** красновато-оранж. ж. $(CH_3)_3COBr$; М 153,018; $T_{разл}$ 85°; Давл. паров: 85 (44°); Лит.: [855] 270

823. **трет-бутилгипохлорит** ж. $(CH_3)_3COCl$; М 108,6; $T_{кип}$ 79,6°; Давл. паров: 750 (79,6°); Лит.: [832] 180-181, [855] 269; Синт.: [862] 114-116

824. **11-бутилдокозан** $CH_3(CH_2)_9CH(C_4H_9)(CH_2)_{10}CH_3$; М 366,707; $T_{пл}$ 0°; Пл.: 0,8046 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,45 (20°); Лит.: [401] 56

825. **бутилизоцианид** $CH_3CH_2CH_2CH_2NC$; М 83,1; $T_{кип}$ 118°; Лит.: [832] 180-181; Синт.: [383] 66-67, [80] 1637

826. **N-(1-(N-бутилкарбамоил)бензимидазолил-2)-O-метилкарбамат** (бенлат, беномил) $C_{14}H_{18}N_4O_3$; М 290,32; $T_{пл}$ 290°; Лит.: [561] 559

827. **1-втор-бутил-3-метилимидазолия гексафторфосфат** $C_8H_{15}F_6N_2P$; М 284,182; $T_{пл}$ 83,3°; Лит.: [239] 53

828. **1-н-бутил-3-метилимидазолия гексафторфосфат** $C_8H_{15}F_6N_2P$; М 284,182; $T_{пл}$ 6,4°; Лит.: [239] 53

829. **1-трет-бутил-3-метилимидазолия гексафторфосфат** $C_8H_{15}F_6N_2P$; М 284,182; $T_{пл}$ 159,7°; Лит.: [239] 53

830. **1-н-бутил-3-метилимидазолия тетрафторборат** $C_8H_{15}BF_4N_2$; М 226,023; $T_{пл}$ -82°; Пл.: 1,17 (30°, г/см^3, ж.); Вязк.: 233, (30°); Лит.: [435] 345

831. **бутилнитрит** ж. $CH_3(CH_2)_3ONO$; М 103,12; $T_{кип}$ 77°; Раств.: эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9114 (0°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 560-561; Синт.: [618] 136

832. **1-бутиловый спирт** (1-butanol, 1-бутанол, butyl alcohol, n-butanol, propyl carbinol, бутиловый спирт) бц. ж. $CH_3CH_2CH_2CH_2OH$; М 74,12; CAS 71-36-3; $T_{пл}$ -89,53°; $T_{кип}$ 117,25°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: р., вода: р.9 (15°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8098 (20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 1 (-1,2°), 10 (30,2°), 40 (53,4°), 100 (70,1°), 400 (100,8°); $ЛД_{50}$: 2680 (б. мыши, п/о); Лит.: [901] 479-481, [1020] 336-337, [220] 77-79, [386] 229, [768] 134

833. **втор-бутиловый спирт** (2-butanol, 2-hydroxy-butane, 2-бутанол, s-butanol) бц. ж. $CH_3CH_2CH(CH_3)OH$; М 74,12; CAS 78-92-2; $T_{пл}$ -114,7°; $T_{кип}$ 99,5°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: р., вода: р.12,5, эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8063 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [220] 85-87, [768] 134; Синт.: [249] 127

834. **трет-бутиловый спирт** (1,1-диметилэтанол, трет-бутанол) бц. ромбические крист. $(CH_3)_3COH$; М 74,12; CAS 75-65-0; $T_{пл}$ 25,5°; $T_{кип}$ 82,2°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,7887 (20°, г/см^3, ж.); pK_a (1) = 19 (20°, вода); Лит.: [768] 134

835. **трет-бутилпероксид** бц. ж. $(CH_3)_3COOC(CH_3)_3$; М 146,23; $T_{пл}$ -20--18°; $T_{кип}$ 108°; Лит.: [1020] 337-338

836. **4-трет-бутил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан** $(CH_3)_3CC(CH_2O)_3P$; М 190,18; $T_{пл}$ 145-149°; $ЛД_{50}$: 0,21 (мыши, в/б); Лит.: [551] 7, 64

837. **4-втор-бутил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** $CH_3CH_2CH(CH_3)C(CH_2O)_3PO$; М 206,176; $T_{пл}$ 171-173°; $ЛД_{50}$: 0,37 (мыши, в/б); Лит.: [551] 64

838. **4-трет-бутил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** (4-трет-бутилбициклоортофосфат) крист. $(CH_3)_3CC(CH_2O)_3PO$; М 206,176; $T_{пл}$ 245°; $ЛД_{50}$: 0,12 (мыши, в/в), 0,036 (мыши, в/б); Лит.: [551] 12, 64

839. **4-трет-бутилфенол** крист. $(CH_3)_3CC_6H_4OH$; М 150,22; $T_{пл}$ 98-99°; $T_{кип}$ 236-238°; pK_a (1) = 10,23 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 1030 (б. крысы, в/ж); Лит.: [337] 412, [499] 48

840. **5-бутилэйкозан** $C_{24}H_{50}$; М 338,654; $T_{пл}$ 8°; Лит.: [731] 171

841. **1-бутин** (этилацетилен) г. CH_3CH_2CCH; М 54,09; $Т_{пл}$ -125,72°; $Т_{кип}$ 8,07°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 562-563, [971] 280

842. **2-бутин** (диметилацетилен) ж. CH_3CCCH_3; М 54,09; $Т_{пл}$ -32,3°; $Т_{кип}$ 26,97°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,6906 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [889] 462-463, [897] 562-563, [328] 239, [971] 280

843. **2-бутиновая кислота** (метилацетиленкарбоновая кислота, метилпропиоловая кислота, тетроловая кислота) бп. табличковидные крист. (р.п. диэтиловый эфир) CH_3CC-$COOH$; М 84,07; $Т_{пл}$ 77-78°; $Т_{кип}$ 203°; pK_a (1) = 2,6 (25°, вода); Лит.: [515] 126-127, [897] 970-971

844. **3-бутин-1-ол** (бета-этинилэтанол, пропаргилкарбинол) HCC-CH_2CH_2OH; М 70,09; $Т_{пл}$ -63,6°; $Т_{кип}$ 128,9°; Лит.: [1026] 89

845. **бутирилхолина иодид** ((2-бутирилоксиэтил)триметиламмония иодид) $C_2H_5COOCH_2CH_2N(CH_3)_3I$; М 301,7; CAS 2494-56-6; $Т_{пл}$ 85-94°; Лит.: [11] 517

846. **бутоксиацетилен** $CH_3CH_2CH_2CH_2OCCH$; М 98,143; $Т_{кип}$ 102-104°; Пл.: 0,8078 (25°, к в.4, ж.); n = 1,4033 (20°); Давл. паров: 110 (50,5°); Дип.: 2,03 (20°); Лит.: [832] 446-447, [946] 121

847. **1-бутоксибутан** (дибутиловый эфир) $CH_3CH_2CH_2CH_2OCH_2CH_2CH_2CH_3$; М 130,2; $Т_{пл}$ -95,3°; $Т_{кип}$ 142°; Лит.: [832] 202-203; Синт.: [249] 65-66

848. **2-(4-бутокси-3,5-диметоксифенил)этиламина гидрохлорид** $CH_3CH_2CH_2CH_2O(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH_2NH_3Cl$; М 289,798; $Т_{пл}$ 152-153°; Лит.: [216]

849. **2-бутокси-4-хинолинкарбоновой кислоты 2-диэтиламиноэтиламида гидрохлорид** (совкаин) бел. крист. $C_{20}H_{30}ClN_3O_2$; М 379,92; $Т_{пл}$ 96°; Раств.: ацетон: л.р., вода: о.х.р., эф.: н.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [1026] 533, [284] 291

850. **2-бутоксиэтанол** (бутилцеллозольв, гликоля монобутиловый эфир) бц. ж. $C_4H_9OCH_2CH_2OH$; М 118,18; $Т_{кип}$ 170,6°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9011 (15°, к в.15, ж.), 0,9027 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 1130-1131

851. **буторфанол** (11-циклобутилметил-1,2,3,4,9,10-гексагидро-4a,10-пропанофенантрен-6,10a-диол, butorphanol, stadol) $C_{21}H_{29}NO_2$; М 327,22; CAS 42408-82-2; $Т_{пл}$ 215-217°; Лит.: [26] 176-177

852. **буторфанола тартрат** (butorphanol tartrate) $C_{25}H_{35}NO_8$; М 477,55; CAS 58786-99-5; $Т_{пл}$ 217-219°; Лит.: [26] 176-177

853. **буфотенин** (5-гидрокси-3-(2-диметиламиноэтил)индол, N,N-диметил-5-гидрокситриптамин, N,N-диметилсеротонин, bufotenine) бц. крист. $C_{12}H_{16}N_2O$; М 204; CAS 487-93-4; $Т_{пл}$ 146°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р., эф.: пл.р., метанол: х.р., этанол: х.р.; Давл. паров: 0.1 (320°); Лит.: [43] 407-408, [1020] 339

854. **буфотенина оксалат** ; $Т_{пл}$ 96,5°; Лит.: [1020] 339

855. **буфотоксин** крист. $C_{40}H_{60}N_4O_{10}$; М 756,93; $Т_{пл}$ 204°; $Т_{разл}$ 204°; Раств.: вода: р., орг. р-ли: р.; $ЛД_{50}$: 0,3 (кошки, в/в), 0,4 (мыши, п/к); Лит.: [1024] 526, [1026] 727, [211] 165, [748] 446

856. **dl-вазицин** (dl-пеганин) игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_{11}H_{12}N_2O$; М 188,22; $Т_{пл}$ 210°; Раств.: бензол: т.р., вода: г.р., эф.: т.р., хлф.: р., этанол: р.; $ЛД_{50}$: 78,2 (б. мыши, в/в), 208 (б. мыши, п/к), 135 (б. мыши, в/б); Лит.: [897] 564-565, [966] 75, [477] 1092-1093

857. **l-вазицин** (l-пеганин) крист. (р.п. этанол) $C_{11}H_{12}N_2O$; М 188,22; $Т_{пл}$ 211°; Лит.: [897] 564-565

858. **валериановая кислота** (пентановая кислота) бц. ж. $CH_3CH_2CH_2CH_2COOH$; М 102,14; $Т_{пл}$ -33,83°; $Т_{кип}$ 186,05°; Раств.: вода: 3,7 (16°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9391 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,4085 (25°); Давл. паров: 10 (82,7°), 23 (96°); pK_a (1) = 4,86 (25°, вода); ДП: 2,66 (20°) ; Вязк.: 2,359 (15°), 1,724 (30°); $\Delta H_{пл}$: 11,89; $\Delta H_{сгор}$: 2851,8; $Т_{крит}$: 378; $Р_{крит}$: 3,8; Лит.: [768] 135; Синт.: [365] 239-240

859. **валерофенон** (бутилфенилкетон) ж. $C_6H_5COC_4H_9$; M 162,23; $T_{кип}$ 239,5°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 0,988 (20°, к в.20, ж.); Лит.: [897] 568-569

860. **l-(+)-валин** гексагональные крист. (р.п. этанол) $(CH_3)_2CHCH(NH_2)COOH$; M 117,16; $T_{пл}$ 315°; Раств.: бензол: м.р., вода: 9,1 (16.5°), эф.: м.р., этанол: м.р.; Пл.: 1,23 (25°, г/см^3, т.); pI (1) = 5,96 (25°, вода); pK_a (1) = 9,72 (25°, вода); Лит.: [768] 136, [943] 299

861. **ванадий** (vanadium) светло-сер. кубические мет. V; M 50,94; $T_{пл}$ 1900°; $T_{кип}$ 3400°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,96 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,01 (1850°), 0,1 (2044°), 1 (2282°), 10 (2590°), 100 (2955°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 28,9 (т); C_p^0: 24,9 (т); $\Delta H_{пл}$: 23; $\Delta H_{кип}$: 444,8; Лит.: [1090] 257, [386] 50, [768] 57

862. **ванадия(III) бромид-оксид** фиолетов. кубические крист. VOBr; M 146,85; $T_{разл}$ 480°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р.; Пл.: 4, (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 106-107

863. **ванадия диборид** VB_2; M 72,56; $T_{пл}$ 2745°; Лит.: [1020] 304

864. **ванадия(II) иодид** розов. гексагональные крист. VI_2; M 304,75; $T_{возг}$ 800°; Раств.: бензол: н.р., сероуглерод: н.р., тетрахлорметан: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 5,44 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 106-107

865. **ванадия(III)-калия сульфат додекагидрат** фиолетов. кубические крист. $KV(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$; M 498,35; $T_{пл}$ 20°; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 1,78 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 106-107

866. **ванадия(IV) карбид** сер. кубические крист. VC; M 62,95; $T_{пл}$ 2800°; $T_{кип}$ 3900°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,4 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -104,6 (т); ΔG^0_{298}: -101,9 (т); S^0_{298}: 24,9 (т); C_p^0: 32,2 (т); Лит.: [981] 298, 358, 451, [768] 57

867. **ванадия(III) нитрид** черн. кубические крист. VN; M 64,95; $T_{пл}$ 2000°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,13 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 106-107

868. **ванадия(II) оксид** светло-сер. кубические крист. VO; M 66,94; $T_{пл}$ 1830°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,76 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -431,8 (т); ΔG^0_{298}: -402,6 (т); S^0_{298}: 33,6 (т); C_p^0: 38,6 (т); Лит.: [768] 57

869. **ванадия(III) оксид** черн. тригональные крист. V_2O_3; M 149,88; $T_{пл}$ 1970°; $T_{кип}$ 3000°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,87 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1219,1 (т); ΔG^0_{298}: -1139,4 (т); S^0_{298}: 98,3 (т); C_p^0: 103,2 (т); $ЛД_{50}$: 130 (б. мыши, п/о); Лит.: [768] 57

870. **ванадия(IV) оксид** (ванадия диоксид) син. тетрагональные крист. VO_2; M 82,94; $T_{пл}$ 1545°; $T_{кип}$ 2700°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,34 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -720 (т); ΔG^0_{298}: -665 (т); S^0_{298}: 51,57 (т); C_p^0: 59,2 (т); $\Delta H_{пл}$: 56,92; Лит.: [1090] 258, [427] 106-107, [768] 58

871. **ванадия(V) оксид** (ванадиевый ангидрид) оранжев. ромбические крист. V_2O_5; M 181,88; $T_{пл}$ 680°; $T_{разл}$ 700°; Раств.: вода: 0,07 (25°), 0,07 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 3,36 (18°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1552 (т); ΔG^0_{298}: -1421,2 (т); S^0_{298}: 131 (т); C_p^0: 127,7 (т); $\Delta H_{пл}$: 65,1; $ЛД_{50}$: 1-2 (кролики, в/в), 85,7-117 (мыши, п/к); Лит.: [1090] 258, [768] 58

872. **ванадия(V) оксид-трифторид** светло-желт. моноклинные крист. VOF_3; M 123,94; $T_{возг}$ 109,5°; Лит.: [427] 106-107

873. **ванадия(V) оксид-трихлорид** желт. ж. $VOCl_3$; M 173,3; $T_{пл}$ -78°; $T_{кип}$ 126,7°; Раств.: вода: реаг.; Лит.: [427] 106-107

874. **ванадия(III)-рубидия сульфат додекагидрат** желт. кубические крист. $RbV(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$; M 544,718; $T_{пл}$ 64°; Раств.: вода: 1,6 (10°); Лит.: [427] 106-107

875. **ванадия(III) сульфид** зеленовато-черн. моноклинные крист. V_2S_3; M 198,08; $T_{разл}$ 600°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [427] 106-107

876. **ванадия(V) трибромид-оксид** красн. ж. $VOBr_3$; M 306,65; $T_{разл}$ 180°; Пл.: 2,93 (15°, г/см^3, ж.); Лит.: [427] 106-107

877. **ванадия(III) фторид** зелен. ромбические крист. VF_3; M 107,94; $T_{пл}$ 1400°; Раств.: вода: н.р., сероуглерод: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [427] 106-107

878. **ванадия(IV) фторид** (ванадия тетрафторид) желтовато-бур. гексагональные крист. VF_4; M 126,94; $T_{разл}$ 325°; Раств.: ацетон: р., вода: реаг., хлф.: м.р., этанол: м.р.; Пл.: 2,97 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1412 (т); ΔG^0_{298}: -1312 (т); S^0_{298}: 126 (т); Лит.: [768] 58

879. **ванадия(V) фторид** (ванадия пентафторид) бц. ромбические крист. VF_5; M 145,93; $T_{пл}$ 19,5°; $T_{кип}$ 48°; Раств.: ацетон: р., эф.: реаг., сероуглерод: н.р., толуол: реаг., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 2,18 (19°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1480,9 (ж); ΔG^0_{298}: -1378,4 (ж); S^0_{298}: 191,9 (ж); $\Delta H_{пл}$: 4,2; $\Delta H_{кип}$: 43,9; Лит.: [768] 58

880. **ванадия(II) хлорид** зелен. гексагональные крист. VCl_2; M 121,85; $T_{пл}$ 1350°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 3,23 (18°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 44-45, [427] 108-109

881. **ванадия(III) хлорид** розов. тригональные крист. VCl_3; M 157,3; $T_{возг}$ 425°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., этанол: р.; $ЛД_{50}$: 24 (б. мыши, п/о); Лит.: [897] 44-45, [1020] 351, [427] 108-109

882. **ванадия(IV) хлорид** красно-коричнев. ж. VCl_4; M 192,75; $T_{пл}$ -20,5°; $T_{кип}$ 153°; $T_{разл}$ 164°; Раств.: бензол: р., вода: реаг., эф.: р., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,82 (20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 1 (-9,6°), 10 (30,4°), 100 (85°); ΔH^0_{298}: -569,8 (ж); ΔG^0_{298}: -505,6 (ж); S^0_{298}: 259 (ж); $\Delta H_{пл}$: 9,6; $\Delta H_{кип}$: 35,6; Лит.: [427] 108-109, [768] 58

883. **ванадия(III)-цезия сульфат додекагидрат** красн. кубические крист. $CsV(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$; M 592,16; $T_{пл}$ 82°; $T_{разл}$ 230°; Раств.: вода: 0,29 (10°); Лит.: [427] 108-109

884. **ванилин** (3-метокси-4-оксибензальдегид, 4-гидрокси-3-метоксибензальдегид) бц. моноклинные крист. $CH_3O(HO)C_6H_3CHO$; M 152,15; $T_{пл}$ 82°; $T_{кип}$ 285°; Раств.: бензол: р. (80°), вода: 1 (14°), 5 (80°), глицерин: р., эф.: л.р., лигроин: р., пропиленгликоль: р., серная кислота 100%: р., сероуглерод: р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,056 (20°, к в.4, т.); Давл. паров: 15 (170°); pK_a (1) = 7,4 (25°, вода); $T_{всп}$: 162; $T_{свосп}$: 366; $ЛД_{50}$: 2000 (крысы, п/о); Лит.: [757] 326, [897] 570-571, [1020] 352-353, [1026] 94, [214] 873-877; Синт.: [693], [694], [691], [688]

885. **винилгермания трихлорид** $CH_2{=}CHGeCl_3$; M 206,044; $T_{кип}$ 128,6°; Лит.: [1046] 151

886. **2-винилнафталин** (2-vinylnaphthalene, 2-нафтилэтилен) $C_{10}H_7CH{=}CH_2$; M 154,2; CAS 827-54-3; $T_{пл}$ 66°; Давл. паров: 2,1 (95°), 18 (136°); Лит.: [1000] 307

887. **2-винилоксиэтанол** (этиленгликоля моновиниловый эфир) бц. ж. $CH_2{=}CHOCH_2CH_2OH$; M 88,11; $T_{кип}$ 139-140°; $ЛД_{50}$: 2900 (б. мыши, п/о), 3900 (крысы, п/о); Лит.: [1077] 227

888. **винилтрифенилсвинец** $CH_2{=}CHPb(C_6H_5)_3$; M 465,56; $T_{пл}$ 33-34°; Лит.: [1046] 160

889. **винилтрихлорсилан** $CH_2{=}CHSiCl_3$; M 161,49; $T_{кип}$ 92°; Лит.: [1022] 404

890. **винилфенилкетон** бц. ж. $C_6H_5COCH{=}CH_2$; M 132,16; $T_{разл}$ 150-160°; Лит.: [314] 365-384

891. **d-винная кислота** (D-(-)-tartatic acid) бц. моноклинные крист. HOOCCH(OH)CH(OH)COOH; M 150,09; $T_{пл}$ 170°; Раств.: ацетон: р., вода: 139 (20°), 343 (100°), глицерин: р., эф.: 0,39 (15°), метанол: 59 (20°), этанол: 25,6 (16°); Пл.: 1,7598 (20°, к в.4, т.); pK_a (1) = 2,98 (25°, вода); pK_a (2) = 4,34 (25°, вода); Лит.: [897] 572-573, [54] 1.312

892. **виноградная кислота** (dl-винная кислота) бц. крист. HOOCCH(OH)CH(OH)COOH; M 150,09; $T_{пл}$ 205°; pK_a (1) = 3,03 (25°, вода); pK_a (2) = 4,37 (25°, вода); Лит.: [768] 138; Синт.: [858] 151-153

893. **виноградная кислота гидрат** бц. триклинные крист. HOOCCH(OH)CH(OH)COOH · H_2O; M 169; $T_{пл}$ 110°; Лит.: [768] 138

894. **висмут** (bismuth) серебристо-бел. гексагональные мет. Bi; M 208,98; $T_{пл}$ 271,4°; $T_{кип}$ 1552°; Раств.: вода: н.р., ртуть: 1,42 (18°); Пл.: 9,8 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,01 (487°), 0,1 (614°), 1 (767°), 10 (947°), 100 (1144°); Вязк.: 1,66 (304°), 1,27 (461°), 1, (600°); Пов.нат.: 388 (300°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 56,9 (т); C_p^0: 26 (т); $\Delta H_{пл}$: 11,05; $\Delta H_{кип}$: 177; $ЛД_{50}$: 5000 (крысы, в/ж); Лит.: [617] 10, [1020] 379-380, [369] 462, [386] 50, [768] 58

895. **висмута бромид** желт. крист. $BiBr_3$; M 448,69; $T_{пл}$ 218°; $T_{кип}$ 461°; Раств.: ацетон: р., вода: реаг., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 5,65 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 10 (280°), 100 (361°); ΔH^0_{298}: -259 (т); $\Delta H_{пл}$: 21,7; $\Delta H_{кип}$: 75,4; $T_{крит}$: 947; $P_{крит}$: 8,4; $Пл_{крит}$: 1,49; Лит.: [768] 58

896. **висмута бромид-оксид** бц. крист. BiOBr; M 304,88; $T_{разл}$ 500°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 8,08 (15°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 108-109

897. **висмута гидроксид** бел. ам. в-во $Bi(OH)_3$; M 260; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: пл.р., глицерин: р.; Пл.: 4,36 (20°, г/см^3, т.); рПР (0) = 31,5 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -712 (т); Лит.: [768] 58

898. **висмута иодид** зеленовато-черн. ромбические крист. BiI_3; M 589,69; $T_{пл}$ 439°; $T_{разл}$ 500°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р., метанол: р., сероуглерод: р., толуол: р., этанол: р.; Пл.: 5,7 (20°, г/см^3, т.); $\Delta H_{пл}$: 32; Лит.: [768] 58

899. **висмута иодид-оксид** красн. тетрагональные крист. BiOI; M 351,88; $T_{разл}$ 500°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,92 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 108-109

900. **висмута молибдат** желт. тетрагональные крист. $Bi_2(MoO_4)_3$; M 897,77; $T_{пл}$ 643°; Пл.: 6,07 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 108-109

901. **висмута нитрат-оксид моногидрат** гексагональные крист. $BiONO_3 \cdot H_2O$; M 305; $T_{разл}$ 105-260°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [427] 108-109

902. **висмута нитрат пентагидрат** бц. триклинные крист. $Bi(NO_3)_3 \cdot 5H_2O$; M 485,07; $T_{разл}$ 30°; Раств.: ацетон: 42 (19°), вода: реаг., эф.: х.р.; Пл.: 2,83 (20°, г/см^3, т.); $ЛД_{50}$: 4042 (крысы, п/о); Лит.: [341] 113, [1020] 379, [768] 58

903. **висмута оксид** (бисмит) желт. моноклинные крист. Bi_2O_3; M 465,96; $T_{пл}$ 825°; $T_{кип}$ 1890°; Раств.: ацетон: н.р., вода: н.р.; Пл.: 8,9 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -577,8 (т); ΔG^0_{298}: -497,3 (т); S^0_{298}: 151 (т); C_p^0: 114 (т); $\Delta H_{пл}$: 16; $ЛД_{50}$: 5000 (крысы, п/о); Лит.: [341] 113, [538] 178, [768] 58

904. **висмута(V) оксид** темно-коричнев. крист. Bi_2O_5; M 497,96; $T_{разл}$ 150°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,1 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1020] 381, [768] 58

905. **висмута оксид-фторид** бц. крист. BiOF; M 243,98; $T_{разл}$ 500°; Лит.: [427] 108-109

906. **висмута селенид** черн. гексагональные крист. Bi_2Se_3; M 654,84; $T_{пл}$ 706°; Лит.: [427] 108-109

907. **висмута сульфат** бц. игольчатые крист. $Bi_2(SO_4)_3$; M 706,13; $T_{разл}$ 405°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 5,08 (15°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -2552 (т); $ЛД_{50}$: 5625 (кролики, п/о), 2500 (крысы, п/о), 3750 (морские свинки, п/о), 1600 (мыши, п/о); Лит.: [341] 113, [768] 58

908. **висмута сульфид** (висмутин) черн. ромбические крист. Bi_2S_3; M 514,14; $T_{пл}$ 685°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,6 (20°, г/см^3, т.); рПР (0) = 72 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -155,6 (т); ΔG^0_{298}: -152,9 (т); S^0_{298}: 200,4 (т); C_p^0: 122 (т); $ЛД_{50}$: 5000 (крысы, п/о); Лит.: [341] 113, [768] 58

909. **висмута теллурид** сер. гексагональные крист. Bi_2Te_3; M 800,76; $T_{пл}$ 586°; Лит.: [427] 108-109

910. **висмута фторид** сер. кубические крист. BiF_3; M 265,98; $T_{пл}$ 727°; Лит.: [427] 108-109

911. **висмута(V) фторид** бел. игольчатые крист. BiF_5; M 303,97; $T_{пл}$ 154,4°; $T_{кип}$ 230°; Пл.: 5,4 (25°, г/см^3, т.); Лит.: [376] 524-525

912. **висмута хлорид** (висмута (III) хлорид) бц. кубические крист. $BiCl_3$; М 315,34; CAS 7787-60-2; $T_{пл}$ 233°; $T_{кип}$ 439°; Раств.: ацетон: 17,9 (18°), вода: реаг., метанол: р., этанол: р.; Пл.: 4,75 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 10 (264°), 100 (343°); pK_a (1) = 1,58 (25°, вода, гидролиз соли); Вязк.: 30,2 (267°), 23,7 (297°), 18,3 (437°); Пов.нат.: 66,4 (270°), 52,2 (380°); ΔH^0_{298}: -379 (т); ΔG^0_{298}: -313,1 (т); S^0_{298}: 172 (т); C_p^0: 109 (т); $\Delta H_{пл}$: 23,6; $\Delta H_{кип}$: 73,6; $T_{крит}$: 905; $P_{крит}$: 11,97; $Пл_{крит}$: 1,21; Лит.: [11] 402, [768] 58-59

913. **вода** (water, водорода гидроокись, водорода оксид, диводорода окись) бц. ж. H_2O; М 18,02; CAS 7732-18-5; $T_{пл}$ 0°; $T_{кип}$ 100°; Раств.: 1,2-дихлорэтан: 0,15 (20°), 0,187 (25°), бензол: 0,055 (20°), бутилакрилат: 0,7, бутилацетат: 2,4 (20°), вода: смеш., гексан: 0,01 (20°), гептан: 0,015 (20°), диизопропиловый эфир: 0,87 (20°), дихлорметан: 0,085 (0°), 0,142 (20°), 0,17 (25°), 0,196 (30°), эф.: 1,47 (20°), изобутилакрилат: 0,6, изопентан: 0,0097 (20°), м-ксилол: 0,03 (20°), нитробензол: 0,19 (20°), нитрометан: 2 (20°), октан: 0,014 (20°), п-крезол: 16,3 (37.1°), 28,7 (110.8°), 64 (142.5°), смеш. (142.6°), пентан: 0,012 (20°), сероуглерод: 0,0142 (20°), тетрахлорметан: 0,008 (20°), 0,0116 (25°), тетрахлорэтилен: 0,01 (20°), толуол: 0,045 (20°), фурфурол: 4,8 (20°), хлф.: 0,0932 (25°), циклогексан: 0,01 (20°), этанол: смеш., этилацетат: 3,3 (20°), этилбензол: 0,33 (20°); Пл.: 0,99997 (4°, г/см^3, ж.), 0,9982 (20°, г/см^3, ж.), 0,9971 (25°, г/см^3, ж.), 0,97777 (70°, г/см^3, ж.), 0,95836 (100°, г/см^3, ж.); n = 1,33369 (0°), 1,33369 (10°), 1,33299 (20°), 1,3325 (25°), 1,33194 (50°), 1,32725 (60°); Давл. паров: 0,03 (-50°), 0,3 (-30°), 0,8 (-20°), 1 (-17,4°), 1,9 (-10°), 2,3 (-8°), 2,8 (-6°), 3,3 (-4°), 3,9 (-2°), 4,6 (0°), 6,5 (5°), 9,2 (10°), 10 (11,2°), 12,8 (15°), 17,5 (20°), 23,8 (25°), 31,8 (30°), 55,3 (40°), 92,5 (50°), 100 (51,6°), 289,1 (75°), 730 (98,9°), 740 (99,3°), 750 (99,6°), 770 (100,4°), 780 (100,7°), 1520 (120°), 3800 (151°), 7600 (179°), 38000 (263°), 76000 (310°); pK_{BH^+} (1) = 0 (25°, вода); pK_a (1) = 31,2 (25°, диметилсульфоксид); pK_a (1) = 15,7 (20°, вода); pK_a (2) = 29 (25°, вода); ДП: 78,3 (25°) ; Дип.: 1,84 (20°); Вязк.: 1,792 (0°), 1,308 (10°), 1,005 (20°), 0,894 (25°), 0,801 (30°), 0,656 (40°), 0,549 (50°), 0,469 (60°), 0,406 (70°), 0,3565 (80°), 0,3165 (90°), 0,284 (100°), 0,26 (107°), 0,22 (127°), 0,18 (147°), 0,16 (167°), 0,14 (187°), 0,13 (207°), 0,12 (227°), 0,11 (247°), 0,1 (267°), 0,094 (287°), 0,086 (307°), 0,079 (327°), 0,071 (347°), 0,042 (374°); Пов.нат.: 75,62 (0°), 74,2 (10°), 72,75 (20°), 71,15 (30°), 69,55 (40°), 67,9 (50°), 66,17 (60°), 64,41 (70°), 62,6 (80°), 60,74 (90°), 58,84 (100°), 56,97 (110°), 54,96 (120°), 52,9 (130°), 52,79 (140°), 48,68 (150°), 46,51 (160°), 44,38 (170°), 42,19 (180°), 40 (190°), 37,77 (200°), 35,51 (210°), 33,21 (220°), 30,88 (230°), 28,52 (240°), 26,13 (250°), 23,73 (260°), 21,33 (270°), 18,94 (280°), 16,6 (290°), 14,29 (300°), 12,04 (310°), 9,84 (320°), 7,69 (330°), 5,61 (340°), 3,64 (350°), 2,71 (355°), 1,85 (360°), 1,68 (361°), 1,53 (362°), 1,07 (365°), 0,42 (370°), 0,31 (371°), 0,2 (372°), 0,1 (373°), 0 (374,15°); Ск.зв.: 1482,7 (20°, состояние среды - жидкость); ΔH^0_{298}: -285,83 (ж); ΔG^0_{298}: -237,24 (ж); S^0_{298}: 70,08 (ж); C_p^0: 75,299 (ж); $\Delta H_{пл}$: 6,009; $\Delta H_{кип}$: 40,66; ΔH^0_{298}: -241,82 (г); ΔG^0_{298}: -228,61 (г); S^0_{298}: 188,72 (г); C_p^0: 33,58 (г); $T_{крит}$: 374,15; $P_{крит}$: 22,12; $Пл_{крит}$: 0,32; Лит.: [898] 907, [981] 138, 332, 370, [1020] 394-397, [1021] 393, [11] 497, [54] 5.87, [79] 238, [245] 79, [369] 462, [393] 46, [610] 131-147, [768] 59

914. **вода сверхтяжелая** (тртия оксид) T_2O; М 22,031; $T_{пл}$ 4,49°; $T_{кип}$ 101,6°; ΔH^0_{298}: -252,303 (г); Лит.: [922] 71, [981] 297, [1024] 6, [376] 48-49

915. **вода тяжелая** (дейтерия оксид) бц. ж. DOD; М 20,03; $T_{пл}$ 3,81°; $T_{кип}$ 101,43°; Раств.: эф.: м.р., этанол: смеш.; Пл.: 1,1042 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,32844 (20°); Давл. паров: 10 (13,1°), 100 (54°); ДП: 78,2 (25°) ; Дип.: 1,86 (20°); Вязк.: 0,969 (30°), 0,713 (45°), 0,552 (60°), 0,445 (75°), 0,365 (90°), 0,323 (100°); Пов.нат.: 72,6 (20°), 71,85 (25°), 71,1 (30°); ΔH^0_{298}: -294,6 (ж); ΔG^0_{298}: -243,48 (ж); S^0_{298}: 75,9 (ж); C_p^0: 84,3 (ж); $\Delta H_{пл}$: 5,301; $\Delta H_{кип}$: 45,4; ΔH^0_{298}: -249,2 (г); ΔG^0_{298}: -234,56 (г); S^0_{298}: 198,24 (г); C_p^0: 34,34 (г); $T_{крит}$: 370,9; $P_{крит}$: 21,86; $Пл_{крит}$: 0,363; Лит.: [339] 12, [1024] 20-21, [768] 59, [1036] 34-35

916. **водород** (hydrogen) бц. г. H_2; М 2,01565; $T_{пл}$ -259,19°; $T_{кип}$ -252,77°; $T_{разл}$ 1700-5000°; Раств.: вода: 0,000194 (0°), 0,000175 (10°), 0,000164 (20°), 0,000157 (25°), 0,000153 (30°), 0,000147 (40°), 0,000145 (50°), 0,000144 (60°), 0,000144 (100°), этанол: 0,000624 (0°); Пл.: 0,08 (-260°, г/см^3, т.), 0,07 (-252°, г/см^3, ж.), 0,00008988 (20°, г/см^3, г.); Давл. паров: 1 (-263,6°), 10 (-261,4°), 100 (-258,1°); pK_a (1) = 39 (25°, вода); ДП: 1,000252 (25°) ; Вязк.: 0,0085 (0°), 0,0103 (100°), 0,0121 (200°), 0,0154 (400°), 0,0183 (600°); ΔH^0_{298}: 0 (г); ΔG^0_{298}: 0 (г); S^0_{298}: 130,52 (г); C_p^0: 28,83 (г); $\Delta H_{пл}$: 0,117; $\Delta H_{кип}$: 0,916; $T_{крит}$: -239,91; $P_{крит}$: 1,297; $Пл_{крит}$: 0,031; Лит.: [76] 11-51, [898] 742, [981] 994, [1026] 104, [79] 238, [185] 27, [312] 7-43, [376] 39-53, [386] 50, [454] 12-21, [475] 465, [610] 79-82, 115-122, [768] 59

917. **водорода гексахлороплатинат(IV) гексагидрат** (гексахлороплатиновая кислота гексагидрат, платинохлористоводородная кислота гексагидрат) красно-коричнев. крист. $H_2PtCl_6 \cdot 6H_2O$; М 517,92; $T_{пл}$ 60°; Раств.: вода: х.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 2,43 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -2363 (т); Лит.: [768] 90

918. **водорода пероксид** (водорода перекись) бц. ж. НООН; М 34,01; $T_{пл}$ -0,43°; $T_{кип}$ 152°; $T_{разл}$ 152°; Раств.: вода: смеш., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,6434 (-4.5°, г/см^3, т.), 1,4425 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,4067 (25°); Давл. паров: 1,9 (25°), 10 (50°), 100 (95°); pK_a (1) = 11,65 (25°, вода); pK_a (2) = 25 (18°, вода); ДП: 84,2 (0°) ; Дип.: 2,1 (20°); Вязк.: 1,245 (20°); Пов.нат.: 80,4 (20°); ΔH^0_{298}: -187,8 (ж); ΔG^0_{298}: -120,4 (ж); S^0_{298}: 109,5 (ж); C_p^0: 89,33 (ж); $\Delta H_{пл}$: 12,49; $\Delta H_{кип}$: 51,63; Лит.: [339] 10-11, [79] 238, [376] 588-592, [393] 63, [454] 22-28, [538] 173, [610] 147-152, [768] 59

919. **водорода пероксид гидрат** $H_2O_2 \cdot H_2O$; М 52,03; $T_{пл}$ -52°; Лит.: [376] 588

920. **водорода тетраоксид** бц. НООООН; М 66,01; $T_{разл}$ -100°; Разл. на: водорода пероксид, кислород; ΔH^0_{298}: -117 (т); Лит.: [980] 30, [1020] 402, [941] 16

921. **водорода тетрахлороферрат(III) дигидрат** (железохлористоводородная кислота) янтарно-желт. ромбические крист. $HFeCl_4 \cdot 2H_2O$; М 234,7; $T_{пл}$ 45,7°; Раств.: вода: р.; Лит.: [897] 64-65

922. **водорода триоксид** НОООН; М 50,01; $T_{разл}$ -55°; Разл. на: вода, кислород; pK_a (1) = 9,5 (25°, вода); Лит.: [980] 30, [1020] 402, [376] 592, [958] 141

923. **водород цианистый** (синильная кислота, цианистоводородная кислота) бц. ж. HCN; М 27,03; $T_{пл}$ -13,3°; $T_{кип}$ 25,65°; Раств.: вода: смеш., эф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 0,688 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,2675 (10°); Давл. паров: 1 (-73°), 10 (-49°), 100 (-18,6°); pK_a (1) = 9,1 (25°, вода); ДП: 115, (20°) ; Дип.: 2,8 (20°); Вязк.: 0,201 (20°); Пов.нат.: 18,2 (20°); $ЛД_{50}$: 1 (человек, п/о); Лит.: [825] 212-215, [897] 16-17, [255] 158-171, [376] 300-301, [768] 51

924. **вольфрам** (tungsten) светло-сер. кубические мет. W; М 183,85; $T_{пл}$ 3420°; $T_{кип}$ 5680°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 19,32 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,01 (3230°), 0,1 (3525°), 1 (3875°), 10 (4295°), 100 (4810°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 32,7 (т); C_p^0: 24,3 (т); $\Delta H_{пл}$: 61,5; $\Delta H_{кип}$: 769; Лит.: [54] 3.57, [386] 49-50, [450] 17-31, [768] 59

925. **вольфрама(V) бромид** коричнево-фиолетов. игольчатые крист. WBr_5; М 583,36; $T_{пл}$ 295°; $T_{кип}$ 392°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., хлф.: р., этанол абсолютный: р.; Лит.: [427] 110-111

926. **вольфрама(VI) бромид** черно-сер. игольчатые крист. WBr_6; М 663,26; $T_{пл}$ 309°; $T_{разл}$ 400°; Раств.: эф.: р., сероуглерод: р., этанол абсолютный: р.; Пл.: 6,9 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 110-111

927. **вольфрама гексакарбонил** бц. ромбические крист. $W(CO)_6$; М 351,901; $T_{пл}$ 170°; Пл.: 2,65 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 110-111

928. **вольфрама диборид** серебрист. кубические крист. WB_2; М 205,46; $T_{пл}$ 2900°; Пл.: 10,77 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 110-111

929. **вольфрама дисилицид** серо-син. тетрагональные крист. WSi_2; М 240,011; $T_{пл}$ 2160°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 9,4 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1023] 346, [427] 110-111

930. **вольфрама(II) карбид** темно-сер. кубические крист. W_2C; M 379,71; $T_{пл}$ 2800°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 17,3 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [981] 358, [450] 235-239, [768] 60

931. **вольфрама(IV) карбид** серо-син. гексагональные крист. WC; M 195,86; $T_{пл}$ 2600°; $T_{разл}$ 2600°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 15,7 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -41 (т); ΔG^0_{298}: -39,5 (т); S^0_{298}: 35 (т); C_p^0: 35,1 (т); Лит.: [981] 358, [450] 235-239, [485] 18-20, [768] 60

932. **вольфрама(IV) оксид** (вольфрама диоксид) коричнев. тетрагональные крист. WO_2; M 215,85; $T_{пл}$ 1500°; $T_{кип}$ 1700°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 12,11 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 60

933. **вольфрама(VI) оксид** желт. триклинные крист. WO_3; M 231,85; $T_{пл}$ 1473°; $T_{кип}$ 1670°; Пл.: 7,2 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (1300°), 10 (1408°); ΔH^0_{298}: -842,7 (т); ΔG^0_{298}: -763,9 (т); S^0_{298}: 75,94 (т); C_p^0: 73,85 (т); $\Delta H_{пл}$: 73,43; Лит.: [768] 60

934. **вольфрама(VI) оксид-тетрафторид** бц. моноклинные крист. WOF_4; M 275,83; $T_{пл}$ 106°; $T_{кип}$ 185,9°; Раств.: вода: реаг., сероуглерод: м.р., тетрахлорметан: н.р.; Лит.: [427] 110-111

935. **вольфрама(VI) оксид-тетрахлорид** красн. тетрагональные крист. $WOCl_4$; M 341,65; $T_{пл}$ 209,5°; $T_{кип}$ 224°; Раств.: вода: реаг., дихлорид серы: р., сероуглерод: р.; Лит.: [427] 110-111

936. **вольфрама(IV) сульфид** (тунгстенит) темно-сер. гексагональные крист. WS_2; M 247,97; $T_{разл}$ 1250°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,5 (10°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 110-111

937. **вольфрама(VI) тетрабромид-оксид** черн. тетрагональные крист. $WOBr_4$; M 519,46; $T_{пл}$ 322°; $T_{кип}$ 331°; Раств.: вода: реаг.; Лит.: [427] 110-111

938. **вольфрама(VI) фторид** бц. г. WF_6; M 297,84; $T_{пл}$ 2,5°; $T_{кип}$ 17,3°; Раств.: бензол: р., вода: реаг.; Пл.: 3,44 (17°, г/см^3, ж.), 0,0129 (20°, г/см^3, г.); Давл. паров: 1 (-71,7°), 10 (-49,2°), 100 (-21,1°); ΔH^0_{298}: -1721,5 (г); ΔG^0_{298}: -1635,9 (г); S^0_{298}: 353,5 (г); C_p^0: 120,5 (г); $\Delta H_{пл}$: 4,1; $\Delta H_{кип}$: 25,9; $T_{крит}$: 171; $P_{крит}$: 4,4; Лит.: [427] 110-111, [768] 60

939. **вольфрама(V) хлорид** темно-зелен. моноклинные крист. WCl_5; M 361,12; $T_{пл}$ 248°; $T_{кип}$ 287°; Раств.: вода: реаг., сероуглерод: м.р.; Пл.: 3,87 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (111°), 10 (160°), 100 (217°); ΔH^0_{298}: -517,6 (т); ΔG^0_{298}: -410,2 (т); S^0_{298}: 230 (т); C_p^0: 140,48 (т); $\Delta H_{пл}$: 24; $\Delta H_{кип}$: 49; Лит.: [768] 60

940. **вольфрама(VI) хлорид** фиолетово-син. гексагональные крист. WCl_6; M 396,57; $T_{пл}$ 283°; $T_{кип}$ 340°; Пл.: 3,52 (25°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (154°), 10 (198°), 100 (256°); ΔH^0_{298}: -598,3 (т); ΔG^0_{298}: -469 (т); S^0_{298}: 268 (т); C_p^0: 163,7 (т); $\Delta H_{пл}$: 8,4; $\Delta H_{кип}$: 61,5; $ЛД_{50}$: 1800 (крысы, в/ж), 1080 (мыши, в/ж); $T_{крит}$: 650; $P_{крит}$: 5; $Пл_{крит}$: 0,94; Лит.: [768] 60

941. **вольфрамовая кислота** оранжево-желт. ромбические крист. H_2WO_4; M 249,86; $T_{разл}$ 100°; Разл. на: вольфрама(VI) оксид, вода; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,5 (20°, г/см^3, т.); pK_a (1) = 2,2 (25°, вода); pK_a (2) = 3,7 (25°, вода); ΔH^0_{298}: -1132 (т); ΔG^0_{298}: -1036,4 (т); S^0_{298}: 117,2 (т); C_p^0: 119,9 (т); Лит.: [768] 60

942. **вюрцит** (цинк сернистый, цинка сульфид) бц. гексагональные крист. ZnS; M 97,43; $T_{пл}$ 1775°; $T_{возг}$ 1185°; Раств.: вода: 0,00000000003 (18°), укс.: н.р.; Пл.: 4,087 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -192 (т); Лит.: [897] 254-255, [768] 113

943. **гадолиний** (gadolinium) серебристо-бел. гексагональные мет. Gd; M 157,25; $T_{пл}$ 1312°; $T_{кип}$ 3280°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 7,87 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 68,2 (т); C_p^0: 37 (т); $\Delta H_{пл}$: 8,8; $\Delta H_{кип}$: 338; Лит.: [1020] 450, [1026] 113, [386] 48, 50, [768] 60

944. **гадолиния бромид гексагидрат** бц. ромбические крист. $GdBr_3 \cdot 6H_2O$; M 505,07; $T_{пл}$ 770°; $T_{кип}$ 1490°; Раств.: вода: р.; Пл.: 2,844 (15°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 50-51, [427] 110-111

945. **гадолиния гексаборид** син. крист. GdB_6; M 222,116; $T_{пл}$ 2510°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: н.р.; Лит.: [1026] 113

946. **гадолиния иодид** светло-желт. гексагональные крист. GdI_3; M 537,96; $T_{пл}$ 926°; $T_{кип}$ 1340°; Раств.: вода: р.; Лит.: [897] 50-51, [427] 110-111

947. **гадолиния(II) иодид** бронзов. GdI_2; M 411,06; $T_{пл}$ 831°; Лит.: [377] 559

948. **гадолиния нитрат гексагидрат** желт. триклинные крист. $Gd(NO_3)_3 \cdot 6H_2O$; M 451,36; $T_{пл}$ 91°; Раств.: вода: л.р., этанол: р.; Пл.: 2,332 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 50-51

949. **гадолиния нитрат пентагидрат** желт. призматические крист. $Gd(NO_3)_3 \cdot 5H_2O$; M 433,34; $T_{пл}$ 92°; Раств.: вода: л.р.; Пл.: 2,406 (15°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 50-51

950. **гадолиния оксалат декагидрат** бц. моноклинные крист. $Gd_2(C_2O_4)_3 \cdot 1_0H_2O$; M 758,71; $T_{разл}$ 110°; Раств.: вода: 0,055 (25°); Лит.: [897] 50-51, [1045] 67

951. **гадолиния оксид** бел. моноклинные крист. Gd_2O_3; M 362,5; $T_{пл}$ 2350°; Раств.: вода: о.м.р.; Пл.: 7,407 (15°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1820,5 (т); S^0_{298}: 150,6 (т); C_p^0: 105,22 (т); Лит.: [897] 50-51, [1020] 450

952. **гадолиния селенат октагидрат** бц. моноклинные крист. $Gd_2(SeO_4)_3 \cdot 8H_2O$; M 887,49; $T_{разл}$ 130°; Разл. на: вода; Раств.: вода: р.; Пл.: 3,309 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 50-51

953. **гадолиния сульфат** бц. крист. $Gd_2(SO_4)_3$; M 602,68; $T_{разл}$ 555°; Раств.: вода: 2,89 (20°), 2,18 (40°); Пл.: 4,139 (14.6°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 50-51

954. **гадолиния сульфат октагидрат** бц. моноклинные крист. $Gd_2(SO_4)_3 \cdot 8H_2O$; M 746,8; $T_{разл}$ 400°; Раств.: вода: 3,28 (20°), 2,54 (40°); Пл.: 3,01 (14.6°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 50-51

955. **гадолиния сульфид** желт. кубические крист. Gd_2S_3; M 410,69; $T_{пл}$ 1885°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 3,8 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 50-51

956. **гадолиния фторид** бел. ромбические крист. GdF_3; M 214,24; $T_{пл}$ 1380°; $T_{кип}$ 2280°; Раств.: вода: н.р.; рПР (0) = 16,17 (25°, вода); Лит.: [897] 50-51, [827] 76

957. **гадолиния хлорид** бц. моноклинные крист. $GdCl_3$; M 263,59; $T_{пл}$ 612°; $T_{кип}$ 1580°; Раств.: вода: р.; Пл.: 4,52 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 50-51

958. **альфа-D-галактоза** $C_6H_{12}O_6$; M 180,2; $T_{пл}$ 170°; Лит.: [832] 182-183

959. **галантамин** (нивалин) $C_{17}H_{21}NO_3$; M 287,354; $T_{пл}$ 118°; Раств.: ацетон: л.р., бензол: т.р., вода: т.р., эф.: т.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; $ЛД_{50}$: 1240 (крысы, накожно); Лит.: [1026] 117, [34] 116-133, [670] 426

960. **галантин** ; $T_{пл}$ 164°; Раств.: ацетон: л.р., эф.: т.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [670] 426

961. **галантин гидрат** ; $T_{пл}$ 132°; Лит.: [670] 426

962. **галлий** (gallium) серебристо-бел. ромбические мет. Ga; M 69,72; $T_{пл}$ 29,78°; $T_{кип}$ 2205°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,904 (29.6°, г/см^3, т.), 6,095 (29.8°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 0,1 (1180°), 1 (1350°), 10 (1570°), 100 (1870°); Пов.нат.: 358 (30°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 41,1 (т); C_p^0: 26,1 (т); $\Delta H_{кип}$: 256; Лит.: [823] 2175, [1090] 206, [386] 50, [393] 35, [421] 5-13, [455], [768] 60, [955] 112

963. **галлия арсенид** темно-сер. кубические крист. GaAs; M 144,65; $T_{пл}$ 1238°; Лит.: [1020] 205, [427] 112-113

964. **галлия бромид** бц. крист. $GaBr_3$; M 309,44; $T_{пл}$ 121°; $T_{кип}$ 279°; Раств.: вода: р.; Пл.: 3,69 (25°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 112-113

965. **галлия иодид** желт. ромбические крист. GaI_3; M 450,44; $T_{пл}$ 212°; $T_{кип}$ 345°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 4,15 (25°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 112-113

966. **галлия(I) иодид** GaI; M 196,63; $T_{пл}$ 271°; Лит.: [376] 229

967. **галлия(I) оксид** темно-коричнев. крист. Ga_2O; M 155,44; $T_{пл}$ 660°; $T_{возг}$ 500°; $T_{разл}$ 700°; Разл. на: галлий, галлия оксид альфа-форма; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,77 (25°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -356 (т); Лит.: [475] 350, [768] 60

968. **галлия оксид альфа-форма** бел. тригональные крист. Ga_2O_3; М 187,44; $T_{пл}$ 1740°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,48 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 60

969. **галлия оксид бета-форма** бел. моноклинные крист. Ga_2O_3; М 187,44; $T_{пл}$ 1740°; Пл.: 5,88 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1089 (т); ΔG^0_{298}: -998,2 (т); C_p^0: 92 (т); Лит.: [768] 60

970. **галлия сульфат** бц. гексагональные крист. $Ga_2(SO_4)_3$; М 427,61; $T_{разл}$ 520°; Раств.: вода: х.р., эф.: н.р., этанол: р.; C_p^0: 259 (т); Лит.: [768] 60

971. **галлия сульфид** желт. кубические крист. Ga_2S_3; М 235,64; $T_{пл}$ 1110°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 3,65 (25°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 112-113

972. **галлия(I) сульфид** темно-сер. крист. Ga_2S; М 171,51; $T_{разл}$ 800°; Лит.: [427] 112-113

973. **галлия теллурид** черн. ромбические крист. Ga_2Te_3; М 522,25; $T_{пл}$ 790°; Лит.: [427] 112-113

974. **галлия фосфид** кубические крист. GaP; М 100,697; $T_{пл}$ 1465°; Лит.: [1024] 133

975. **галлия фторид** бц. GaF_3; М 126,718; $T_{возг}$ 950°; Лит.: [376] 226, [427] 112-113

976. **галлия хлорид** бц. игольчатые крист. $GaCl_3$; М 176,08; $T_{пл}$ 78°; $T_{кип}$ 201°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 2,47 (25°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (48°), 100 (133°); ΔH^0_{298}: -524,7 (т); $\Delta H_{пл}$: 11,5; Лит.: [421] 19, [768] 61

977. **галловая кислота** (3,4,5-тригидроксибензойная кислота, 3,4,5-триоксибензойная кислота) бц. моноклинные крист. (р.п. вода) $C_7H_6O_5$; М 170,13; $T_{пл}$ 220°; $T_{разл}$ 240°; Раств.: ацетон: р., вода: 1,65 (25°), 33 (100°), глицерин: р., эф.: 2,5 (15°), этанол: 27,2 (25°); Пл.: 1,694 (4°, г/см^3, т.); pK_a (1) = 4,41 (25°, вода); Лит.: [897] 578-579; Синт.: [533]

978. **галловой кислоты бутиловый эфир** (бутилгаллат) сероват. пор. $(HO)_3C_6H_2COOCH_2CH_2CH_2CH_3$; М 226,23; $T_{пл}$ 143-144°; $ЛД_{50}$: 860 (б. мыши, п/о); Лит.: [1077] 70

979. **галловой кислоты пропиловый эфир** (пропилгаллат) бел. пор. $(HO)_3C_6H_2COOC_3H_7$; М 212,2; $T_{пл}$ 146-148°; Лит.: [748] 92

980. **гальвиноксил** (2,6-ди-трет-бутил-4-((3,5-ди-трет-бутил-4-оксо-2,5-циклогексадиенилиден)метил)феноксил, гальвиноксильный радикал, радикал Коппингера) син. крист. $C_{29}H_{41}O_2$; М 421,65; $T_{пл}$ 158°; Раств.: орг. р-ли: л.р.; Лит.: [1020] 501; Синт.: [807] 216

981. **гармалин** (дигидрогармин) ромбические крист. $C_{13}H_{14}N_2O$; М 214,26; $T_{пл}$ 238°; Раств.: вода: т.р., эф.: т.р., этанол: р.; pK_{BH^+} (1) = 4,2 (25°, вода); Лит.: [897] 578-579, [477] 1120

982. **гарман** (3-метил-бета-карболин) $C_{12}H_{10}N_2$; М 182,22; $T_{пл}$ 237°; Лит.: [477] 1120

983. **гармин** бц. моноклинные крист. (р.п. этанол) $C_{13}H_{12}N_2O$; М 214,24; $T_{пл}$ 259°; Раств.: вода: 2,5, эф.: т.р., этанол: т.р.; pK_{BH^+} (1) = 7,7 (25°, вода); Лит.: [825] 345-346, [897] 578-579, [477] 1120

984. **гафний** (hafnium) серебристо-бел. гексагональные мет. Hf; М 178,49; $T_{пл}$ 2220°; $T_{кип}$ 4600°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 13,31 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (2870°), 1 (3205°), 10 (3700°), 100 (4440°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 43,55 (т); C_p^0: 25,7 (т); $\Delta H_{пл}$: 21; $\Delta H_{кип}$: 569; Лит.: [386] 48, 50, [768] 61

985. **гафния борогидрид** $Hf(BH_4)_4$; М 237,86; $T_{пл}$ 29°; $T_{кип}$ 117,6°; Давл. паров: 0,1 (-30,5°), 1 (-7,9°), 10 (19,4°), 100 (62,5°); Лит.: [896] 608, [993] 46

986. **гафния диборид** HfB_2; М 200,112; $T_{пл}$ 3250°; Лит.: [981] 303, [1020] 304

987. **гафния карбид** сер. крист. HfC; М 190,501; $T_{пл}$ 3960°; $T_{кип}$ 5400°; Пл.: 12,7 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [981] 102, 293, 358, [1026] 121

988. **гафния нитрид** темно-коричнев. кубические крист. HfN; M 192,497; $T_{пл}$ 3300°; Лит.: [427] 112-113

989. **гафния оксид** бел. ромбические крист. HfO_2; M 210,49; $T_{пл}$ 2780°; Раств.: вода: 0,0000023 (34.6°), 0,0000028 (49.7°), 0,0000029 (60°), 0,0000032 (70.3°), 0,0000047 (89.7°); Пл.: 9,68 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1117,5 (т); ΔG^0_{298}: -1061,1 (т); S^0_{298}: 59,33 (т); C_p^0: 60,25 (т); Лит.: [640] 207, [768] 61

990. **гафния фторид** бц. моноклинные крист. HfF_4; M 254,48; $T_{возг}$ 974°; Раств.: вода: н.р., фтороводород: р.; Пл.: 7,13 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1930 (т); ΔG^0_{298}: -1830 (т); S^0_{298}: 113 (т); C_p^0: 92 (т); $\Delta H_{возг}$: 226; Лит.: [768] 61

991. **гафния хлорид** бел. кубические крист. $HfCl_4$; M 300,3; $T_{возг}$ 315°; Раств.: вода: реаг.; ΔH^0_{298}: -990 (т); ΔG^0_{298}: -901 (т); S^0_{298}: 191 (т); C_p^0: 120,5 (т); $\Delta H_{пл}$: 22,8; $\Delta H_{кип}$: 103,1; $ЛД_{50}$: 2000 (б. крысы, в/ж); Лит.: [768] 61

992. **гексаамминкальций** крист. $[Ca(NH_3)_6]$; M 142,26; $T_{разл}$ 12°; Лит.: [611] 168-169

993. **гексаамминникеля(II) хлорат** крист. $[Ni(NH_3)_6](ClO_3)_2$; M 327,82; $T_{пл}$ 180°; Пл.: 1,52 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 156-157

994. **гексаамминникеля(II) хлорид** сине-фиолетов. кубические крист. $[Ni(NH_3)_6]Cl_2$; M 231,82; $T_{разл}$ 120°; Разл. на: диамминникеля(II) хлорид, аммиак; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Пл.: 1,468 (25°, г/см^3, т.); Лит.: [516] 288-289, [897] 156-157, [990] 410

995. **гексабензилгексаазаизовюрцитан** бел. крист. $C_{48}H_{48}N_6$; M 708,93; $T_{пл}$ 153°; Лит.: [962] 831

996. **гексабензо-18-краун-6** $(C_6H_4O)_6$; M 552,57; $T_{пл}$ 282-283°; Лит.: [72] 106

997. **гексаборан(10)** бц. ж. B_6H_{10}; M 74,95; $T_{пл}$ -62,3°; $T_{кип}$ 108°; Пл.: 0,69 (0°, г/см^3, ж.); Лит.: [1020] 307, [376] 161, [427] 106-107

998. **гексаборан(12)** B_6H_{12}; M 76,96; $T_{пл}$ -82,3°; Лит.: [1020] 307, [376] 161

999. **гексагелицен** гексагональные крист. $C_{26}H_{16}$; M 328,405; $T_{пл}$ 231-232°; Лит.: [487] 274-276, [623] 266

1000. **гексагидразина меллитат** бц. крист. $C_6(COON_2H_5)_6$; M 534,44; $T_{пл}$ 175°; $T_{разл}$ 175°; Лит.: [831] 83

1001. **гексагидроксибензола трис-карбонат - тетрагидрофуран (1/2,35)** бел. крист. $C_9O_9 \cdot 2{,}35C_4H_8O$; M 252,091; $T_{разл}$ 50°; Лит.: [229] 4897-4900; Синт.: [229] 4900

1002. **гексадекан** (цетан) $CH_3(CH_2)_{14}CH_3$; M 226,4; $T_{пл}$ 18,2°; $T_{кип}$ 286,8°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,7751 (20°, к в.4, ж.); n = 1,43435 (20°); Давл. паров: 1 (105°), 10 (149°), 40 (182,8°), 100 (209,5°), 400 (259°); Лит.: [896] 669, [1026] 676, [154] 3084

1003. **1-гексадеканол** (1-hexadecanol) $CH_3(CH_2)_{14}CH_2OH$; M 242,45; $T_{пл}$ 48,5°; $T_{кип}$ 334°; Лит.: [575] 43, [54] 1.234, [542] 283

1004. **1-гексадецин** $CH_3(CH_2)_{13}$-CCH; M 222,409; $T_{пл}$ 15°; Лит.: [897] 578-579

1005. **гексакозан** $CH_3(CH_2)_{24}CH_3$; M 366,707; $T_{пл}$ 56,3°; $T_{кип}$ 412°; Давл. паров: 1 (205°), 10 (254°), 40 (292°), 100 (322°), 400 (379°); Лит.: [896] 673, [731] 10; Синт.: [945] 38

1006. **гексаконтан** крист. (р.п. бутилацетат) $CH_3(CH_2)_{58}CH_3$; M 843,611; $T_{пл}$ 99°; $T_{кип}$ 250°; Лит.: [56] 655, [477] 36

1007. **гексаметилбензол** $C_6(CH_3)_6$; M 162,27; $T_{пл}$ 166°; Лит.: [889] 484-485

1008. **гексаметилдигерман** $Ge_2(CH_3)_6$; M 235,49; $T_{пл}$ -40°; $T_{кип}$ 140°; Лит.: [376] 372

1009. **1,1,1,3,3,3-гексаметилдисилазан** ж. $(CH_3)_3SiNHSi(CH_3)_3$; M 161,4; $T_{кип}$ 125,4-125,6°; Пл.: 0,7742 (20°, к в.4, ж.); n = 1,408 (20°); $T_{всп}$: 8; $ЛД_{50}$: 600 (крысы); Лит.: [1022] 407, [1026] 122, [11] 428, [54] 1.234, [264] 377; Синт.: [264] 369

1010. **гексаметилдисилоксан** $(CH_3)_3SiOSi(CH_3)_3$; M 162,38; $T_{пл}$ -67°; $T_{кип}$ 98,5°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; Пл.: 0,763 (20°, к в.4, ж.); n = 1,377 (20°); $T_{всп}$: -4; $T_{свосп}$: 340; Лит.: [638] 1190, [832] 206-207, [1021] 514, [1022] 407, [1026] 122, [376] 342

1011. **гексаметилдистаннан** $Sn_2(CH_3)_6$; M 327,63; $T_{пл}$ 23°; Лит.: [376] 376

1012. **гексаметилендиамина адипат** (соль АГ) бц. крист. $C_{12}H_{26}N_2O_4$; M 262,36; $T_{пл}$ 190°; Раств.: бензол: н.р., вода: р., метанол: р. (64°), этанол: р. (78°); $ЛД_{50}$: 3600 (б. мыши, п/о); Лит.: [768] 120, [1077] 81-82; Синт.: [865] 32-33

1013. **гексаметиленимин** (азациклогептан, гексагидроазепин, гомопиперидин) ж. $(CH_2)_6NH$; M 99,18; $T_{кип}$ 138°; $ЛД_{50}$: 22,4-40 (б. крысы, в/ж); Лит.: [338] 229-230

1014. **гексаметилентрипероксиддиамин** (ГМТД) бел. ромбические крист. $N(CH_2OOCH_2)_3N$; M 208,17; $T_{разл}$ 50-200°; Раств.: ацетон: 0,33 (20°), вода: 0,01 (22°), эф.: 0,017 (22°), сероуглерод: 0,01 (22°), тетрахлорметан: 0,013 (22°), укс.: 0,14 (22°), хлф.: 0,64 (20°), этанол: 0,01 (22°), этиленгликольдиацетат: 0,9 (25°); Пл.: 1,57 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [892] 1464, [278] 406-411

1015. **гексаметилпризман** $(CH_3CH)_6$; M 162,27; $T_{разл}$ 20°; Лит.: [624] 576

1016. **2,6,10,15,19,23-гексаметилтетракозан** $CH_3CH(CH_3)CH_2(CH_2)_2CH(CH_3)CH_2(CH_2)_2CH(CH_3)CH_2(CH_2)_3CH(CH_3)CH_2(CH_2)_2CH(CH_3)CH_2(CH_2)_2CH(CH_3)CH_3$; M 422,8; $T_{пл}$ -35°; Пл.: 0,8093 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4534 (25°); Лит.: [401] 56

1017. **гексан** (n-hexane) бц. ж. $CH_3(CH_2)_4CH_3$; M 86,18; CAS 110-54-3; $T_{пл}$ -95,34°; $T_{кип}$ 68,742°; Раств.: вода: 0,001518 (14°), 0,00095 (25°), ДМСО: 2,6 (25°), эф.: р., хлф.: р., этанол: 50 (30°); Пл.: 0,65937 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,37486 (20°); Давл. паров: 1 (-54°), 10 (-25°), 40 (-2,3°), 100 (15,8°), 120 (20°), 400 (49,6°); ДП: 1,89 (20°) ; Дип.: 0,08 (20°); Пов.нат.: 18,43 (20°), 18,94 (15°); Ск.зв.: 199,6 (134°, состояние среды - газ); Лит.: [343] 29-34, [896] 637, [897] 580-581, [901] 118-119, [220] 7-9, [241] 319-320, [310] 58, [336] 200, [767] 141; Синт.: [590] 1054

1018. **2,5-гександион** (ацетонилацетон, симм-диацетилэтан) бц. ж. $CH_3COCH_2CH_2COCH_3$; M 114,142; $T_{пл}$ -9°; $T_{кип}$ 192-194°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9737 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 584-585

1019. **2,2',4,4',6,6'-гексанитроазобензол** $(O_2N)_3C_6H_2N{=}NC_6H_2(NO_2)_3$; M 452,207; $T_{пл}$ 220°; Лит.: [4] 177

1020. **гексанитробензол** (HNB, ГНБ) бел. крист. $C_6(NO_2)_6$; M 348; $T_{пл}$ 250°; Раств.: вода: н.р., петр.эф.: н.р.; Пл.: 2, (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1020] 508, [1089] 126-127

1021. **гексанитрогексаазаизовюрцитан** (2,4,6,8,1,12-гексанитро-2,4,6,8,10,12-гексаазатетрацикло[5.5.0.0^{5,9}0^{3,11}]додекан, CL-20, HNIW) $C_6H_6N_{12}O_{12}$; M 438,19; $T_{пл}$ 195°; $T_{разл}$ 250-260°; Раств.: ацетон: р., ацетонитрил: р.; Пл.: 2, (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1089] 127-128, [4] 273-275, [962] 830-836

1022. **2,2',4,4',6,6'-гексанитродифениламин** (гексил) желт. крист. $NH(C_6H_2(NO_2)_3)_2$; M 439,22; $T_{пл}$ 245°; $T_{разл}$ 245°; pK_a (1) = 5,42 (25°, вода); Лит.: [338] 309, 348, [1020] 512, [1026] 124, [259] 132, [676] 248-250

1023. **1-гексанол** (амилкарбинол, н-гексиловый спирт) бц. ж. $CH_3(CH_2)_4CH_2OH$; M 102,18; $T_{пл}$ -51,6°; $T_{кип}$ 157,2°; Раств.: вода: 0,59 (20°), эф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 0,8186 (20°, г/см^3, ж.); $ЛД_{50}$: 1900-4000 (мыши, в/ж); Лит.: [897] 584-585; Синт.: [858] 154-156

1024. **1-гексантиол** (перв-гексилмеркаптан) бц. ж. $CH_3(CH_2)_5SH$; M 118,24; CAS 111-31-9; $T_{пл}$ -81,03°; $T_{кип}$ 151°; Пл.: 0,8424 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4496 (20°); ДП: 4,711 (10°) 4,436 (20°) 4,203 (30°) 3,995 (40°) ; Лит.: [897] 586-587, [54] 1.235, [269] 365

1025. **гексаоксидифторид** O_6F_2; M 134; $T_{разл}$ -183°; Лит.: [1021] 389

1026. **гексан-4-ол-3-он** (4-гидрокси-3-гексанон) $C_2H_5CH(OH)COC_2H_5$; M 116,16; Пл.: 0,956 (21°, к в.4, ж.); Давл. паров: 20 (73°); Лит.: [832] 190-191; Синт.: [736] 44-45

1027. **гексарубидия оксид** Rb_6O; M 528,806; $T_{разл}$ -7,3°; Лит.: [376] 90

1028. **гексасеры оксид альфа-форма** оранжево-желт. крист. S_6O; M 208,389; $T_{пл}$ 39°; $T_{разл}$ 39°; Лит.: [377] 49

1029. **гексасеры оксид бета-форма** темно-оранжев. крист. S_6O; M 208,389; $T_{пл}$ 34°; $T_{разл}$ 34°; Лит.: [377] 49

1030. **гексасилан** бц. ж. Si_6H_{14}; M 182,62; $T_{пл}$ -44,7°; Лит.: [376] 319

1031. **гексатриаконтан** (hexatriacontane) $CH_3(CH_2)_{34}CH_3$; M 507; CAS 630-06-8; $T_{пл}$ 75,9°; $T_{кип}$ 497°; Раств.: вода: 0,00000017 (25°); Давл. паров: 1 (270°), 10 (323°), 40 (364°), 100 (397°), 400 (457°); Лит.: [896] 675, [241] 1256, [284] 88

1032. **гексатриаконтилбензол** $C_6H_5CH_2(CH_2)_{34}CH_3$; M 583,069; $T_{пл}$ 80°; $T_{кип}$ 549°; Лит.: [896] 676

1033. **гексатриаконтилциклогексан** $C_6H_{11}CH_2(CH_2)_{34}CH_3$; M 589,116; $T_{пл}$ 80,4°; $T_{кип}$ 551°; Лит.: [896] 676

1034. **гексафенилдигерман** $Ge_2(C_6H_5)_6$; M 607,903; $T_{пл}$ 340°; Лит.: [376] 372

1035. **гексафторацетон** бц. г. CF_3COCF_3; M 166,03; $T_{пл}$ -122°; $T_{кип}$ -27,28°; $T_{разл}$ 550°; Лит.: [1020] 508-509, [1023] 38

1036. **гексафторбензол** (перфторбензол) бц. ж. C_6F_6; M 186,06; $T_{пл}$ 5,29°; $T_{кип}$ 80°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; n = 1,3777 (20°); Лит.: [1020] 509, [768] 139

1037. **гексафторбензола гексафторарсенат** светло-желт. $C_6F_6{\cdot}AsF_6$; M 374,97; CAS 53863-36-8; $T_{пл}$ 69°; $T_{разл}$ 25°; Лит.: [141] 4937-4943, [809] 60

1038. **гексафторбензола тетрафторхромундекафтордиантимонат** желтовато-зел. $C_6F_6(CrF_4Sb_2F_{11})$; M 766,55; $T_{разл}$ 20°; Лит.: [44] 932

1039. **гексафтор-2-бутин** CF_3-CC-CF_3; M 162,033; $T_{пл}$ -117,4°; $T_{кип}$ -24,6°; Лит.: [1051] 23

1040. **гексафтордисилан** бц. г. Si_2F_6; M 170,161; $T_{возг}$ -19,1°; Лит.: [826] 308-309

1041. **гексафтордисилоксан** SiF_3OSiF_3; M 186,161; $T_{пл}$ -47,8°; $T_{кип}$ -23,3°; Лит.: [826] 312

1042. **1,1,2,2,3,3-гексафтор-1,3-дихлорпропан** $C_3Cl_2F_6$; M 220,9; $T_{пл}$ -125°; $T_{кип}$ 36,1°; Лит.: [343] 708-709

1043. **гексафториода гексафторантимонат** IF_6SbF_6; M 476,65; $T_{пл}$ 175°; Лит.: [377] 186

1044. **1,1,1,3,3,3-гексафтор-2-пропанол** (гексафторизопропиловый спирт) бц. ж. $(CF_3)_2CHOH$; M 168,04; $T_{пл}$ -3,4°; $T_{кип}$ 58,2°; pK_a (1) = 9,3 (25°, вода); Лит.: [1020] 509

1045. **гексафторфосфорная кислота гексагидрат** $HPF_6 \cdot 6H_2O$; M 254,06; $T_{пл}$ 32°; Лит.: [610] 457, [826] 252

1046. **гексафторхлора гексафтороплатинат(V)** канареечно-желт. ClF_6PtF_6; M 458,51; $T_{разл}$ 140°; Лит.: [187] 437, [377] 186, [809] 46

1047. **2,2,4,4,6,6-гексафторциклотрифосфазен** $(NPF_2)_3$; M 248,93; $T_{пл}$ 28°; Лит.: [376] 499; Синт.: [856] 80

1048. **гексафторэтан** бц. г. CF_3CF_3; M 138,012; $T_{пл}$ -100,6°; $T_{кип}$ -78,2°; ΔH^0_{298}: -1344 (г); Лит.: [923] 73, [1050] 37

1049. **гексахлорбензол** (перхлорбензол) бц. моноклинные крист. C_6Cl_6; M 284,8; CAS 118-74-1; $T_{пл}$ 231°; $T_{кип}$ 322°; Раств.: бензол: р. (80°), вода: 0,000054 (20°), эф.: м.р., сероуглерод: м.р., хлф.: м.р., этанол: н.р. (0°), р. (78°); Пл.: 2,044 (23.5°, г/см^3, т.), 1,569 (236°, г/см^3, ж.); $ЛД_{50}$: 3500 (б. крысы, п/о); Лит.: [337] 311-313, [762] 436-441, [1020] 510, [241] 340-341, [768] 139

1050. **3,3',4,4',5,5'-гексахлорбифенил** (3,3',4,4',5,5'-hexachlorobiphenyl, PCB-169) $Cl_3C_6H_2C_6H_2Cl_3$; M 360,878; CAS 32774-16-6; $T_{пл}$ 201-202°; Раств.: вода: 0,0000013 (25°); $ЛД_{50}$: 0,5 (морские свинки, п/о); Лит.: [68] 63, [171] 1909-1910

1051. **1,2,3,4,7,8-гексахлордибензо[b,e]-1,4-диоксин** $C_{12}H_2Cl_6O_2$; M 400,94; $T_{пл}$ 273°; $ЛД_{50}$: 0,825 (крысы), 0,0725 (морские свинки); Лит.: [458] 27, 44

1052. **2,3,4,6,7,8-гексахлордибензо[b,d]фуран** (2,3,4,6,7,8-HCDF) $C_{12}H_2Cl_6O$; M 374,863; CAS 60851-34-5; $T_{пл}$ 239-240°; $ЛД_{50}$: 0,12 (морские свинки); Лит.: [171] 2232-2233, [458] 28, 44

1053. **2,2,4,4,6,6-гексахлор-2,4,6-трифосфатриазин** (трис-фосфонитрилхлорид) бц. ромбические крист. $(NPCl_2)_3$; M 347,66; $T_{пл}$ 114°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., трихлороксид фосфора: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,98 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 13 (123°); Лит.: [897] 12-13, [610] 460

1054. **(1r,2R,3S,4r,5R,6S)-1,2,3,4,5,6-гексахлорциклогексан** (гамма-гексахлорциклогексан, гексахлоран, линдан) игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_6H_6Cl_6$; M 290,83; $T_{пл}$ 114-115°; $T_{кип}$ 323,4°; Раств.: ацетон: 55 (20°), бензол: р.32,8 (20°), вода: н.р.0,0007 (20°), эф.: р.29,3 (20°), метанол: р., этанол: р.8,1 (20°); Лит.: [638] 559, [762] 428-436, [1020] 510-511, [417] 259-266

1055. **альфа-гексахлорциклогексан** бел. крист. $C_6H_6Cl_6$; M 290,83; $T_{разл}$ 288°; Раств.: бензол: р., вода: н.р.0,000163 (25°), эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [337] 251, [241] 247, [417] 259-266

1056. **бета-гексахлорциклогексан** бц. кубические крист. $C_6H_6Cl_6$; M 290,83; $T_{пл}$ 309-310°; Раств.: вода: 0,00007 (25°); Лит.: [762] 428-429

1057. **гексахлорэтан** (гексоран, перхлорэтан, углерод шестихлористый, фасциолин) бц. ромбические крист. Cl_3CCCl_3; M 236,72; $T_{возг}$ 187°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 2,091 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [337] 214, [897] 1122-1123, [1020] 511

1058. **гексаэтилдисилоксан** (триэтилкремния окись, триэтилсиликоноксид) ж. $(C_2H_5)_3SiOSi(C_2H_5)_3$; M 246,55; $T_{кип}$ 231°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,859 (0°, г/см^3, ж.); Лит.: [832] 206-207, [897] 950-951

1059. **2-гексеновая кислота** (бета-пропилакриловая кислота) игольчатые крист. (р.п. вода) $CH_3CH_2CH_2CH{=}CHCOOH$; M 114,142; $T_{пл}$ 32-33°; $T_{кип}$ 217°; pK_a (1) = 4,7 (25°, вода); Лит.: [897] 590-591, [898] 93

1060. **цис-гекс-3-ен-1-ол** (спирт листьев) бц. ж. $CH_3CH_2CH{=}CHCH_2CH_2OH$; M 100,16; $T_{кип}$ 156-157°; Лит.: [1023] 404

1061. **5-гексен-2-он** (аллилацетон) ж. $CH_3COCH_2CH_2CH{=}CH_2$; M 98,143; $T_{кип}$ 129,5°; Лит.: [1026] 25

1062. **гексилбензол** $C_6H_5CH_2(CH_2)_4CH_3$; M 162,27; $T_{пл}$ -55,2°; $T_{кип}$ 226,1°; Лит.: [896] 663; Синт.: [308] 13

1063. **1-гексил-3-метилимидазолия хлорид** $C_{10}H_{19}ClN_2$; M 202,724; $T_{пл}$ -75°; Раств.: вода: смеш.; Пл.: 1,05 (25°, г/см^3, ж.); Вязк.: 7500, (25°); Лит.: [435] 345

1064. **гексилнитрит** желт. ж. $CH_3(CH_2)_5ONO$; M 131,18; $T_{кип}$ 130°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,8851 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 592-593

1065. **1-гексин** $CH_3(CH_2)_3$-CCH; M 82,1; $T_{пл}$ -131,9°; $T_{кип}$ 71,33°; Лит.: [832] 192-193, [328] 239; Синт.: [924] 61-62

1066. **2-гексин** CH_3-CC-$(CH_2)_2CH_3$; M 82,143; $T_{пл}$ -89,6°; $T_{кип}$ 84,5°; Лит.: [328] 239

1067. **3-гексин** CH_3CH_2-CC-CH_2CH_3; M 82,1; $T_{пл}$ -101°; $T_{кип}$ 81,7-82°; Лит.: [832] 192-193, [1020] 228

1068. **гексоген** (1,3,5-тринитро-1,3,5-триазациклогексан, RDX, циклонит, циклотриметилентринитрамин) бц. крист. $(CH_2NNO_2)_3$; M 222,126; $T_{пл}$ 205°; $T_{разл}$ 205°; Раств.: ацетон: х.р., ацетонитрил: х.р., вода: 0,07 (20°), ДМФА: х.р., эф.: пл.р., метанол: 0,235 (20°), метилацетат: х.р., хлф.: 0,015 (20°), этанол: пл.р.; Пл.: 1,816 (20°,

г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: 70,6 (т); $ЛД_{50}$: 500 (б. мыши, п/о); Лит.: [338] 486-487, [1020] 512, [419] 223, [675] 227-244

1069. **гектан** $CH_3(CH_2)_{98}CH_3$; М 1402; $T_{пл}$ 115,2°; Лит.: [1090] 340, [481] 221, [609] 87

1070. **гелий** (helium) бц. г. He; М 4,0026; $T_{кип}$ -269°; Раств.: вода: 0,000173 (0°), 0,000177 (10°), 0,000179 (30°), 0,000191 (50°), 0,000216 (75°), этанол: 0,0005 (15°), 0,00057 (25°); Пл.: 0,13 (-269°, г/см^3, ж.), 0,0001785 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (-271,9°), 10 (-271,4°), 100 (-270,5°); ДП: 1,000068 (0°) ; Вязк.: 0,0188 (0°), 0,0229 (100°), 0,0269 (200°), 0,0342 (400°), 0,0407 (600°); ΔH^0_{298}: 0 (г); ΔG^0_{298}: 0 (г); S^0_{298}: 126,04 (г); C_p^0: 20,79 (г); $\Delta H_{пл}$: 0,00723; $\Delta H_{кип}$: 0,084; $T_{крит}$: -267,95; $P_{крит}$: 0,229; $Пл_{крит}$: 0,0693; Лит.: [76] 11-51, [981] 994, [386] 50, [393] 36, [610] 44-46, [768] 24, 61

1071. **гентриаконтан** $CH_3(CH_2)_{29}CH_3$; М 436,8; $T_{пл}$ 67,3°; $T_{кип}$ 458°; Давл. паров: 1 (240°), 10 (291°), 40 (331°), 100 (363°), 400 (422°); Лит.: [896] 674, [731] 10

1072. **1-гентриаконтанол** $CH_3(CH_2)_{29}CH_2OH$; М 452,84; $T_{пл}$ 87°; Лит.: [542] 283

1073. **генэйкозан** крист. $CH_3(CH_2)_{19}CH_3$; М 296,57; $T_{пл}$ 40,2°; $T_{кип}$ 356°; Пл.: 0,7778 (40,3°, к в.4, ж.), 0,7589 (70°, к в.4, ж.); Давл. паров: 1 (160°), 3 (179,8°), 10 (207°), 15 (215°), 40 (244°), 100 (272°), 400 (326°); Лит.: [896] 672, [897] 596-597, [731] 10

1074. **1-генэйкозанол** $CH_3(CH_2)_{19}CH_2OH$; М 312,57; $T_{пл}$ 69°; Лит.: [542] 283

1075. **гептадекан** $CH_3(CH_2)_{15}CH_3$; М 240,5; $T_{пл}$ 22°; $T_{кип}$ 302,1°; Пл.: 0,778 (20°, к в.4, ж.); Давл. паров: 1 (117°), 10 (162°), 40 (195,9°), 100 (223,3°), 400 (273,8°); Лит.: [896] 670, [154] 3084

1076. **1-гептадеканол** $CH_3(CH_2)_{15}CH_2OH$; М 256,467; $T_{пл}$ 54°; Лит.: [542] 283

1077. **гептадецилтриметиламмония бромид** $CH_3(CH_2)_{16}N(CH_3)_3Br$; М 378,43; $T_{пл}$ 210°; Лит.: [239] 50

1078. **гептаиода фторсульфонат** черн. I_7SO_3F; М 987,39; $T_{пл}$ 90,5°; Лит.: [79] 451, [377] 189-190

1079. **гептакозан** $CH_3(CH_2)_{25}CH_3$; М 380,7; $T_{пл}$ 58,9°; $T_{кип}$ 422°; Давл. паров: 1 (212°), 10 (262°), 40 (300°), 100 (331°), 400 (389°); Лит.: [896] 673, [731] 10

1080. **гептаконтан** $CH_3(CH_2)_{68}CH_3$; М 983,876; $T_{пл}$ 105°; Лит.: [477] 36

1081. **гептан** (n-heptane, н-гептан) бц. ж. $CH_3(CH_2)_5CH_3$; М 100,21; CAS 142-82-5; $T_{пл}$ -90,601°; $T_{кип}$ 98,427°; Раств.: вода: 0,000293 (25°), эф.: смеш., хлф.: р., этанол: р.100 (20°); Пл.: 0,68368 (20°, г/см^3, ж.), 0,68376 (20°, к в.4, ж.), 0,69763 (25°, к в.4, ж.); n = 1,38764 (20°); Давл. паров: 1 (-33°), 10 (-2°), 40 (22,4°), 100 (41,8°), 400 (78°); $T_{всп}$: -4; $T_{свосп}$: 223; Лит.: [896] 643, [897] 596-597, [1026] 127, [1090] 340, [220] 11-13, [241] 434-435, [336] 200

1082. **гептаналь** (энантовый альдегид) бц. ж. $CH_3(CH_2)_5CHO$; М 114,18; $T_{пл}$ -45°; $T_{кип}$ 153°; $ЛД_{50}$: 3000 (крысы, п/о); Лит.: [1000] 20-21

1083. **1,7-гептандикарбоновой кислоты диэтиловый эфир** (азелаиновой кислоты диэтиловый эфир, этилазелат) $C_2H_5OOC(CH_2)_5COOC_2H_5$; М 244,33; $T_{кип}$ 291°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 14 (152°); Лит.: [897] 400-401

1084. **1-гептанол** (гептиловый спирт) бц. ж. $CH_3(CH_2)_5CH_2OH$; М 116,21; $T_{пл}$ -34,1°; $T_{кип}$ 176,3°; Раств.: вода: 0,09 (18°), 0,28 (100°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,82601 (15°, г/см^3, ж.), 0,8219 (20°, г/см^3, ж.); $ЛД_{50}$: 6000 (б. мыши, п/о), 750 (кролики, п/о), 1600 (крысы, п/о); Лит.: [897] 600-601, [336] 115, [1064] 108; Синт.: [858] 156-158

1085. **2-гептанон** $CH_3CH_2CH_2CH_2COCH_3$; М 100,159; $T_{пл}$ -35,5°; $T_{кип}$ 151,45°; Лит.: [832] 196-197; Синт.: [858] 247-249

1086. **4-гептанон** (бутирон, дипропилкетон) бц. ж. $CH_3CH_2CH_2COCH_2CH_2CH_3$; М 114,19; $T_{пл}$ -32,6°; $T_{кип}$ 144°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8205 (15°, к в.4, ж.), 0,8174 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 602-603

1087. **1-гептантиол** (гептилмеркаптан) ж. $CH_3(CH_2)_6SH$; М 132,27; $T_{пл}$ -43,4°; $T_{кип}$ 174-176,2°; Лит.: [897] 602-603, [1084] 651

1088. **гептасеры оксид** оранжев. крист. S_7O; M 240,4544; $T_{пл}$ 55°; $T_{разл}$ 55°; Лит.: [377] 49, [941] 18
1089. **гептасилан** бц. ж. Si_7H_{16}; M 212,73; $T_{пл}$ -30,1°; Лит.: [376] 319
1090. **гептасульфуримид** (гептасеры имид) бц. крист. HNS_7; M 239,48; $T_{пл}$ 113°; Лит.: [41] 113-114, [610] 397-398
1091. **гептатриаконтан** $CH_3(CH_2)_{35}CH_3$; M 521; $T_{пл}$ 77,7°; $T_{кип}$ 504°; Давл. паров: 1 (276°), 10 (329°), 40 (370°), 100 (403°), 400 (463°); Лит.: [896] 675
1092. **1-гептатриаконтанол** $CH_3(CH_2)_{35}CH_2OH$; M 536,999; $T_{пл}$ 92,7°; Лит.: [542] 283
1093. **гептафен** светло-оранжев. пластинчатые крист. $C_{30}H_{18}$; M 378,46; $T_{пл}$ 473-474°; Лит.: [487] 400-401
1094. **гептафторхлорциклобутан** C_4ClF_7; M 216,485; $T_{кип}$ 23-25°; Лит.: [1051] 31
1095. **гептахлор** (1,4,5,6,7,8,8-гептахлор-3а,4,7,7а-тетрагидро-4,7-метаноинден, велзикол 104, гептазол, гептамюль, соединение 104) бел. крист. $C_{10}H_5Cl_7$; M 373,32; CAS 76-44-8; $T_{пл}$ 95-96°; Раств.: ацетон: 15 (27°), бензол: х.р.106 (27°), вода: 0,0000056 (25°), 0,000049 (45°), ксилол: х.р., тетрахлорметан: х.р., толуол: х.р., циклогексанон: х.р., этанол: 4,5 (27°); Пл.: 1,6 (71°, г/см^3, т.); $ЛД_{50}$: 50 (кошки, в/ж), 500 (кролики, накожно), 57-340 (крысы, в/ж), 68-475 (мыши, в/ж); Лит.: [343] 559-563, 700-703, [241] 624-625, [417] 259-266, [561] 69-71
1096. **гептацезия оксид** бронзов. Cs_7O; M 946,34; $T_{пл}$ 4,3°; Лит.: [376] 90
1097. **гептилнитрит** ж. $CH_3(CH_2)_6ONO$; M 145,21; $T_{кип}$ 156°; Раств.: вода: н.р., эф.: р.; Пл.: 0,8939 (0°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 604-605
1098. **4-гептилоксифенол** $C_7H_{15}OC_6H_4OH$; M 208,3; $T_{пл}$ 60°; Лит.: [897] 1044-1045
1099. **1-гептин** $CH_3(CH_2)_4$-CCH; M 96,17; $T_{пл}$ -81°; $T_{кип}$ 99,7°; Лит.: [328] 239
1100. **2-гептин** $CH_3(CH_2)_3$-CC-CH_3; M 96,17; $T_{кип}$ 112°; Лит.: [328] 239
1101. **гераниаль** (Е-3,7-диметил-2,6-октадиеналь, Е-цитраль, альфа-цитраль) бц. ж. $(CH_3)_2C$=$CHCH_2CH_2C(CH_3)$=CHCHO; M 152,24; $T_{кип}$ 229°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8898 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4896 (20°); Давл. паров: 20 (119°); Лит.: [897] 1110-1111, [1024] 391
1102. **германий** (germanium) светло-сер. кубические мет. Ge; M 72,59; $T_{пл}$ 937°; $T_{кип}$ 2850°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,323 (25°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,01 (1414°), 0,1 (1588°), 1 (1802°), 10 (2074°), 100 (2430°); Пов.нат.: 600 (959°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 31,1 (т); C_p^0: 23,4 (т); $\Delta H_{пл}$: 37; Лит.: [1090] 216, [376] 347-348, [386] 50, [608] 7-17, [768] 61
1103. **германий-мышьяк (1/1)** GeAs; M 147,56; $T_{пл}$ 737°; Лит.: [376] 519
1104. **германия(IV) ацетат** бел. игольчатые крист. $Ge(CH_3COO)_4$; M 308,816; $T_{пл}$ 156°; Лит.: [376] 363
1105. **германия(II) бромид** желт. пор. $GeBr_2$; M 232,448; $T_{пл}$ 122°; $T_{разл}$ 150°; Лит.: [376] 355
1106. **германия(IV) бромид** сер. кубические крист. $GeBr_4$; M 392,256; $T_{пл}$ 26,1°; $T_{кип}$ 186,8°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., этанол абсолютный: р.; Пл.: 3,13 (29°, г/см^3, ж.); Лит.: [376] 356, [427] 112-113
1107. **германия(IV) дифторид-дихлорид** GeF_2Cl_2; M 181,543; $T_{пл}$ -51,8°; $T_{кип}$ -2,8°; Лит.: [826] 316
1108. **германия(II) иодид** желто-оранжев. гексагональные крист. GeI_2; M 326,45; $T_{возг}$ 240°; $T_{разл}$ 550°; Пл.: 5,37 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [376] 355, [427] 112-113
1109. **германия(IV) иодид** красновато-оранж. кубические крист. GeI_4; M 580,26; $T_{пл}$ 146°; $T_{кип}$ 400°; $T_{разл}$ 440°; Раств.: вода: реаг., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р.; Пл.: 4,32 (26°, г/см^3, т.); Лит.: [376] 356, [427] 112-113
1110. **германия(IV) нитрид** светло-коричнев. гексагональные крист. Ge_3N_4; M 273,95; $T_{разл}$ 450°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [427] 112-113

1111. **германия(II) оксид** черн. крист. GeO; М 88,59; $T_{возг}$ 700°; Раств.: вода: м.р.; ΔH^0_{298}: -255 (т); Лит.: [768] 61

1112. **германия(IV) оксид-дихлорид** бц. ж. $GeOCl_2$; М 159,55; $T_{пл}$ -56°; $T_{разл}$ 20°; Лит.: [427] 114-115

1113. **германия(IV) оксид нерастворимый** бел. тетрагональные крист. GeO_2; М 104,59; $T_{пл}$ 1086°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,24 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -580,15 (т); ΔG^0_{298}: -521,6 (т); S^0_{298}: 39,7 (т); C_p^0: 50,17 (т); $\Delta H_{пл}$: 21,1; Лит.: [897] 54-55, [608] 19, [768] 61

1114. **германия(IV) оксид растворимый** (германия диоксид) бел. тригональные крист. GeO_2; М 104,59; $T_{пл}$ 1116°; Раств.: вода: 0,43 (20°), 1 (100°); Пл.: 4,703 (18°, г/см^3, т.); n = 1,65 (20°); ΔH^0_{298}: -554,7 (т); ΔG^0_{298}: -500,8 (т); S^0_{298}: 55,27 (т); C_p^0: 52,09 (т); $\Delta H_{пл}$: 17; Лит.: [897] 54-55, [608] 18-20, [768] 61

1115. **германия(IV) селенид** оранжев. ромбические крист. $GeSe_2$; М 230,56; $T_{пл}$ 707°; Лит.: [427] 114-115

1116. **германия(II) сульфид** красно-коричнев. ромбические крист. GeS; М 104,65; $T_{пл}$ 665°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 4,01 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -70,09 (т); ΔG^0_{298}: -70,97 (т); S^0_{298}: 65,98 (т); C_p^0: 47,78 (т); $\Delta H_{пл}$: 21; Лит.: [768] 61

1117. **германия(IV) сульфид** бел. кубические крист. GeS_2; М 136,71; $T_{пл}$ 840°; Раств.: вода: м.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 2,94 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -38,38 (т); ΔG^0_{298}: -39,9 (т); S^0_{298}: 78,28 (т); C_p^0: 50 (т); Лит.: [768] 61

1118. **германия фосфид** моноклинные крист. GeP; М 103,61; $T_{пл}$ 725°; Лит.: [1024] 133

1119. **германия(II) фторид** бц. ромбические крист. GeF_2; М 110,64; $T_{пл}$ 110°; Лит.: [376] 355, [427] 114-115

1120. **германия(IV) фторид** (германия тетрафторид) бц. г. GeF_4; М 148,58; $T_{возг}$ -36,6°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 0,00665 (20°, г/см^3, г.); Давл. паров: 1 (-109°), 10 (-85°), 100 (-61°); ΔH^0_{298}: -1190 (г); ΔG^0_{298}: -1150 (г); S^0_{298}: 303 (г); C_p^0: 82 (г); $\Delta H_{возг}$: 31; Лит.: [768] 62

1121. **германия(IV) хлорид** бц. ж. $GeCl_4$; М 214,4; $T_{пл}$ -49,5°; $T_{кип}$ 83,1°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., серная кислота 100%: н.р. (279°), сероуглерод: р., тетрахлорметан: р., этанол: р.; Пл.: 1,87 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,464 (20°); Давл. паров: 1 (-44,2°), 10 (-14,4°), 100 (27,9°); ΔH^0_{298}: -504,6 (г); ΔG^0_{298}: -466 (г); S^0_{298}: 347,7 (г); C_p^0: 96,2 (г); ΔH^0_{298}: -540 (ж); $\Delta H_{кип}$: 33; $T_{крит}$: 279; $P_{крит}$: 3,85; $Пл_{крит}$: 0,65; Лит.: [768] 62

1122. **германия(IV) цианат** $Ge(NCO)_4$; М 240,707; $T_{пл}$ 8°; $T_{кип}$ 204°; Лит.: [1049] 127

1123. **героин** (diacetylmorphine, diagesil, diamorphine, heroin, диацетилморфин) бц. крист. $C_{21}H_{23}NO_5$; М 369,42; CAS 561-27-2; $T_{пл}$ 171°; Раств.: вода: 0,058 (20°), эф.: 1,4 (20°), хлф.: р., этанол: 4 (20°); Давл. паров: 12 (272°); $ЛД_{50}$: 22 (); Лит.: [897] 800-801, [26] 186, [274] 141, [275] 57, [321] 17

1124. **героина гидрохлорид моногидрат** бц. крист. $C_{21}H_{26}ClNO_6$; М 423,9; CAS 561-27-2; $T_{пл}$ 230°; Раств.: вода: 50 (20°), эф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [897] 800-801

1125. **гидразин** (hydrazine) бц. ж. N_2H_4; М 32,05; $T_{пл}$ 2°; $T_{кип}$ 113,5°; Раств.: вода: смеш., этанол: р.; Пл.: 1,008 (20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 10 (18,9°), 100 (61,8°); ДП: 58, (25°) ; Вязк.: 1,21 (5°), 0,91 (25°); Пов.нат.: 66,7 (25°); ΔH^0_{298}: 50,5 (ж); ΔG^0_{298}: 149,2 (ж); S^0_{298}: 121 (ж); C_p^0: 98,83 (ж); $\Delta H_{пл}$: 12,66; $\Delta H_{кип}$: 41; $ЛД_{50}$: 60 (крысы, в/ж), 59 (мыши, в/ж); $T_{крит}$: 380; $P_{крит}$: 14,7; Лит.: [393] 55, [655], [768] 51

1126. **гидразина азид** бц. моноклинные крист. $N_2H_5N_3$; М 75,07; $T_{пл}$ 75,4°; $T_{разл}$ 130°; Раств.: бензол: н.р., вода: р., эф.: н.р., метанол: 6,1 (23°), сероуглерод: н.р., тетрахлорметан: н.р., хлф.: н.р., этанол: 1,2 (23°), этилацетат: н.р.; Пл.: 1,4 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: 246 (т); Лит.: [66], [897] 14-15, [1020] 548, [278] 165-166

1127. **гидразина гексафторсиликат** бц. крист. $(N_2H_5)_2SiF_6$; М 176,14; $T_{разл}$ 186°; Раств.: вода: х.р., этанол: м.р.; Лит.: [897] 14-15

1128. **гидразина гидрохлорид** бц. игольчатые крист. N_2H_5Cl; M 68,51; $T_{пл}$ 89°; Раств.: вода: х.р., этанол: м.р.; Лит.: [897] 14-15

1129. **гидразина дигидрохлорид** бц. кубические крист. $N_2H_6Cl_2$; M 104,97; $T_{пл}$ 198°; Раств.: вода: 270,4 (23°), этанол: м.р.; Пл.: 1,42 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -364 (т); Лит.: [768] 51

1130. **гидразина динитрат** бц. игольчатые крист. $N_2H_6(NO_3)_2$; M 158,07; $T_{пл}$ 104°; $T_{разл}$ 104°; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [897] 14-15

1131. **гидразина диформиат** бц. кубические крист. $(HCOO)_2N_2H_6$; M 124,1; $T_{пл}$ 128°; Раств.: вода: р.; Лит.: [897] 14-15

1132. **гидразина ди(2-хлорэтилфосфонат)** (гидрел) бел. крист. $C_4H_{16}Cl_2N_2O_6P_2$; M 321,033; $T_{пл}$ 89-90°; Лит.: [562] 41-42

1133. **гидразина нитрат альфа-форма** бц. игольчатые крист. $N_2H_5NO_3$; M 95,6; $T_{пл}$ 70,7°; $T_{возг}$ 140°; Раств.: вода: 174,9 (10°), 217,2 (15°), 266,3 (20.01°), 327,5 (25.01°), 402,2 (30.01°), 490,3 (35.01°), 607,2 (40.02°), 737,6 (45.02°), 1034 (50.01°), 1458 (55.01°), 2127 (60.02°), этанол: м.р.; Лит.: [891] 331, [897] 14-15, [278] 165, [655] 168-170

1134. **гидразина нитрат бета-форма** $N_2H_5NO_3$; M 95,6; $T_{пл}$ 62,09°; Лит.: [655] 169

1135. **гидразина оксалат** бц. игольчатые крист. $(N_2H_5)_2C_2O_4$; M 154,13; $T_{пл}$ 148°; Раств.: вода: 200 (25°), эф.: н.р.; Лит.: [897] 14-15

1136. **гидразина перхлорат** бел. моноклинные крист. $N_2H_5ClO_4$; M 132,504; $T_{пл}$ 142,4°; $T_{разл}$ 150°; Раств.: вода: р.; Пл.: 1,91 (25°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -176,2 (т); Лит.: [1020] 548, [1096] 459

1137. **гидразина пикрат полугидрат** желт. крист. $((O_2N)_3C_6H_2ON_2H_5)_2 \cdot H_2O$; M 270,16; $T_{пл}$ 201,3°; Раств.: вода: р.; Лит.: [897] 14-15

1138. **гидразина сульфат** бц. ромбические крист. $(N_2H_6)SO_4$; M 130,12; $T_{пл}$ 254°; Раств.: вода: 2,87 (20°), 3,41 (25°), 3,89 (30°), 4,16 (40°), 7 (50°), 9,07 (60°), 14,4 (80°), этанол: н.р.; Пл.: 1,37 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 51; Синт.: [858] 158-160

1139. **гидразина тартрат** $(N_2H_4)_2 \cdot HOOCCH(OH)(OH)COOH$; M 182,13; $T_{пл}$ 183°; Раств.: вода: 6 (0°); Лит.: [54] 3.30

1140. **гидразина хлорат** крист. $N_2H_5ClO_3$; M 116,51; $T_{пл}$ 80°; Раств.: бензол: н.р., вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: т.р.; Пл.: 1,782 (-73°, г/см^3, ж.); Лит.: [64] H194-H195

1141. **гидразин гидрат** бц. ж. $N_2H_4 \cdot H_2O$; M 50,06; $T_{пл}$ -51,6°; Раств.: вода: смеш., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: р.; Пл.: 1,03 (21°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 740 (118,5°); pK_b (1) = 5.9 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 55 (кролики, в/ж), 129 (крысы, в/ж), 40 (морские свинки, в/ж), 83 (мыши, в/ж); Лит.: [897] 14-15, [768] 51

1142. **гидрастин** бц. ромбические крист. $C_{21}H_{21}NO_6$; M 383,395; CAS 118-08-1; $T_{пл}$ 132°; Раств.: вода: 0,003 (20°), 0,025 (80°), эф.: 0,8 (25°), хлф.: р., этанол: 0,74 (25°); pK_{BH^+} (1) = 7,8 (25°, вода); Лит.: [897] 610-611, [12] 505-506, [605] 186-189

1143. **гидробензамид** (N, N-дибензилиден-альфа, альфа-толуолдиамин, трибензальдиамин) бц. призматические крист. (р.п. этанол) $C_{21}H_{18}N_2$; M 298,38; $T_{пл}$ 101°; $T_{кип}$ 130°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 612-613; Синт.: [583] 79-80

1144. **гидрокодон** (dicodid) $C_{18}H_{21}NO_3$; M 299,36; CAS 76-42-6; $T_{пл}$ 198°; Лит.: [26] 192-193

1145. **гидрокодона битартрат гемипентагидрат** $C_{44}H_{76}N_2O_{29}$; M 1097,07; CAS 34195-34-1; $T_{пл}$ 118-128°; Лит.: [26] 192-193

1146. **гидрокодона гидрохлорид моногидрат** $C_{18}H_{24}ClNO_4$; M 353,84; CAS 124-90-3; $T_{пл}$ 185-186°; $T_{разл}$ 186°; Лит.: [26] 192-193

1147. **4-гидроксиазобензол** ромбические крист. $HOC_6H_4N{=}NC_6H_5$; M 198,221; $T_{пл}$ 152-156°; pK_a (1) = 8,3 (25°, вода); Лит.: [897] 402-403, [898] 92

1148. **4-гидроксиамфетамина гидрохлорид** (4-НА) $HOC_6H_4CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; М 187,667; $T_{пл}$ 171-172°; Лит.: [216]

1149. **2-гидроксибензальдегид** (орто-гидроксибензойный альдегид, салициловый альдегид) бц. ж. HOC_6H_4CHO; М 122,13; $T_{пл}$ -7°; $T_{кип}$ 196,5°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: 64,6 (12°), вода: 1,72 (86°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,1669 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,5736 (19,7°); Давл. паров: 18 (86°), 20 (88,7°); pK_a (1) = 8,37 (25°, вода); ДП: 17,1 (30°) ; Дип.: 2,9 (20°); Лит.: [748] 114, 123, [768] 177; Синт.: [309] 46, [537] 100-101

1150. **3-гидроксибензальдегид** (м-оксибензальдегид) бц. игольчатые крист. HOC_6H_4CHO; М 122,13; $T_{пл}$ 102°; $T_{кип}$ 240°; Раств.: бензол: 6,31 (61°), вода: 2,73 (43°), эф.: р., этанол: л.р.; Давл. паров: 19 (85°); pK_a (1) = 8,98 (25°, вода); Лит.: [897] 474-475; Синт.: [861] 363-364

1151. **4-гидроксибензальдегид** (п-оксибензальдегид) бц. игольчатые крист. (р.п. вода) HOC_6H_4CHO; М 122,13; $T_{пл}$ 116°; Раств.: бензол: 3,68 (65°), вода: 1,38 (30.5°), эф.: л.р., этанол: л.р.; pK_a (1) = 7,61 (25°, вода); Лит.: [897] 474-475; Синт.: [688]

1152. **4-гидроксибензиловый спирт** (альфа,4-диокситолуол) бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $HOC_6H_4CH_2OH$; М 124,14; $T_{пл}$ 110-124°; $T_{кип}$ 252°; Раств.: вода: р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 484-485; Синт.: [733] 53-54

1153. **3-гидроксибензойная кислота** бц. ромбические крист. (р.п. вода) HOC_6H_4COOH; М 138,121; $T_{пл}$ 199-201,3°; pK_a (1) = 4,08 (25°, вода); pK_a (2) = 9,92 (19°, вода); Лит.: [897] 496-497, [898] 92

1154. **4-гидроксибензойная кислота** (парабен) HOC_6H_4COOH; М 138,121; $T_{пл}$ 210°; pK_a (1) = 4,58 (25°, вода); pK_a (2) = 9,46 (25°, вода); Лит.: [748] 166

1155. **2-гидроксибензойной кислоты 3-хинуклидилового эфира гидрохлорид** $HOC_6H_4COOC_7H_{12}N \cdot HCl$; М 283,749; $T_{пл}$ 266-267°; Лит.: [163] 2

1156. **3-гидроксибензойной кислоты 3-хинуклидилового эфира гидрохлорид** $HOC_6H_4COOC_7H_{12}N \cdot HCl$; М 283,749; $T_{пл}$ 245-247°; Лит.: [163] 2

1157. **4-гидроксибензойной кислоты 3-хинуклидилового эфира гидрохлорид** $HOC_6H_4COOC_7H_{12}N \cdot HCl$; М 283,749; $T_{пл}$ 259-261°; Лит.: [163] 2

1158. **3-гидроксибутаналь** (альдоль, ацетальдоль, бета-оксимасляный альдегид) бц. $CH_3CH(OH)CH_2CHO$; М 88,12; Раств.: ацетон: х.р., вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,103 (20°, к в.4, ж.); n = 1,461 (20°); Давл. паров: 20 (83°); $\Delta H_{сгор}$: 2287; Лит.: [1026] 27, [768] 122

1159. **6-гидроксигексановой кислоты этиловый эфир** (5-гидроксикапроновой кислоты этиловый эфир) $HOCH_2(CH_2)_3CH_2COOC_2H_5$; М 160,211; Давл. паров: 15 (134°); Лит.: [56] 741

1160. **4-гидрокси-3,5-диметоксикоричная кислота** (sinapic acid, синаповая кислота) желт. игольчатые крист. (р.п. этанол) $HO(CH_3O)_2C_6H_2CH{=}CHCOOH$; М 224,21; $T_{пл}$ 192°; Лит.: [57] 360; Синт.: [444] 80

1161. **N-гидрокси-2,5-диметокси-4-этилтиофенилэтиламина гидрохлорид** (HOT-2) крист. $C_2H_5S(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH_2NH_2(OH)Cl$; М 293,81; $T_{пл}$ 122°; $T_{разл}$ 122°; Лит.: [216]

1162. **транс-2-гидроксикоричная кислота** (о-кумаровая кислота) игольчатые крист. (р.п. вода) $HOC_6H_4CH{=}CHCOOH$; М 164,16; $T_{пл}$ 207-208°; pK_a (1) = 4,61 (25°, вода); Лит.: [897] 750-751, [898] 92

1163. **транс-3-гидроксикоричная кислота** (м-кумаровая кислота) бц. призматические крист. (р.п. вода) $HOC_6H_4CH{=}CHCOOH$; М 164,16; $T_{пл}$ 191°; pK_a (1) = 4,4 (25°, вода); Лит.: [897] 750-751, [898] 92

1164. **транс-4-гидроксикоричная кислота** (п-кумаровая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $HOC_6H_4CH{=}CHCOOH$; М 164,16; $T_{пл}$ 206-213°; Лит.: [897] 750-751

1165. **7-гидроксикумарин** (7-оксикумарин, умбеллиферон) игольчатые крист. (р.п. вода) $C_9H_6O_3$; М 162.15; $T_{пл}$ 225°; Раств.: вода: 1 (100°), эф.: т.р., укс.: р., хлф.: л.р., этанол: р.; Лит.: [897] 1030-1031, [1026] 605

1166. **гидроксиламин** (hydroxylamine) бц. ромбические крист. NH_2OH; М 33,0298; $T_{пл}$ 32°; $T_{разл}$ 100°; Раств.: бензол: м.р., вода: смеш., эф.: м.р., метанол: х.р., сероуглерод: м.р., хлф.: м.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,216 (10°, г/см^3, т.), 1,204 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 22 (58°); ΔH^0_{298}: -115 (т); ΔG^0_{298}: -17,4 (т); S^0_{298}: 66,5 (т); $\Delta H_{пл}$: 16,5; $\Delta H_{кип}$: 47,7; Лит.: [897] 14-15, [1020] 559, [768] 51

1167. **гидроксиламина азид** бц. чешуйчатые крист. $(NH_3OH)N_3$; М 76,058; $T_{пл}$ 66°; Раств.: вода: х.р., эф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [278] 272

1168. **гидроксиламина гидрохлорид** (гидроксиламмония хлорид) бц. моноклинные крист. $(NH_3OH)Cl$; М 64,49; $T_{пл}$ 152°; $T_{разл}$ 152°; Раств.: вода: 83 (17°), 94,4 (20°), глицерин: р., эф.: н.р., метанол: р., этанол: р.; Пл.: 1,67 (17°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -312 (т); Лит.: [897] 14-15, [768] 51; Синт.: [858] 164-165

1169. **гидроксиламина нитрат** бц. крист. $(NH_3OH)NO_3$; М 96,04; $T_{пл}$ 48°; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [897] 14-15

1170. **гидроксиламина сульфат** бц. моноклинные крист. $(NH_3OH)_2SO_4$; М 164,14; $T_{пл}$ 170°; Раств.: вода: 63,7 (25°), 68,5 (90°), эф.: р., метанол: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [768] 51

1171. **гидроксималоновая кислота** (тартроновая кислота) бц. призматические крист. (р.п. диэтиловый эфир) $HOCH(COOH)_2$; М 120,06; $T_{пл}$ 160°; $T_{разл}$ 160°; pK_a (1) = 2,37 (25°, вода); pK_a (2) = 4,74 (25°, вода); Лит.: [897] 964-965, [898] 94

1172. **l-бета-гидроксимасляная кислота** (3-гидроксибутановая кислота) моноклинные крист. $CH_3CH(OH)CH_2COOH$; М 104,1; $T_{пл}$ 49-50°; pK_a (1) = 4,7 (25°, вода); Лит.: [897] 772-773, [898] 92

1173. **гамма-гидроксимасляная кислота** (4-гидроксибутановая кислота) ж. $HOCH_2CH_2CH_2COOH$; М 104,1; $T_{пл}$ 15-18°; $T_{кип}$ 178-180°; pK_a (1) = 4,72 (25°, вода); Лит.: [832] 148-149, [897] 772-773, [898] 92

1174. **2-гидрокси-2-(4-метил-2,5-диметоксифенил)этиламина гидрохлорид** (BOHD) $CH_3(CH_3O)_2C_6H_2CH(OH)CH_2NH_3Cl$; М 247,719; $T_{пл}$ 181°; Лит.: [216]

1175. **N-гидрокси-N-метил-3,4-метилендиоксиамфетамина оксалат** (FLEA) бел. крист. $C_{24}H_{32}N_2O_{10}$; М 508,52; $T_{пл}$ 146-147°; Лит.: [216]

1176. **4-гидрокси-4-метил-2-пентанон** (диацетоновый спирт) бц. ж. $CH_3COCH_2C(CH_3)_2(OH)$; М 116,16; $T_{пл}$ -42,8°; $T_{кип}$ 169,2°; $T_{разл}$ 169,2°; $ЛД_{50}$: 2560 (крысы, в/ж), 3000 (мыши, в/ж); Лит.: [337] 530, 537-538; Синт.: [858] 184-186

1177. **4-гидроксиметил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан** $HOCH_2C(CH_2O)_3P$; М 164,1; $T_{пл}$ 61°; $ЛД_{50}$: 500 (мыши, в/б); Лит.: [551] 7, 64

1178. **4-гидроксиметил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** $HOCH_2C(CH_2O)_3PO$; М 180,1; $T_{пл}$ 161°; $ЛД_{50}$: 500 (мыши, в/б); Лит.: [551] 12, 64

1179. **1-(2-(2-гидрокси-5-метилфенил-ONN-азокси)фенилазо)-2-нафтол** (азоазокси БН) оранжево-красн. крист. $C_{23}H_{18}N_4O_3$; М 398,414; $T_{пл}$ 227-229°; Лит.: [1026] 14

1180. **5-гидроксиметилфуран-2-карбоновая кислота** бел. крист. $HOCH_2C_4H_2OCOOH$; М 142,11; $T_{пл}$ 168°; Лит.: [846] 23; Синт.: [846] 23

1181. **5-(гидроксиметил)фурфурол** (5-(гидроксиметил)-2-фуранальдегид) бц. игольчатые крист. $HOCH_2C_4H_2OCHO$; М 126,12; $T_{пл}$ 33°; Раств.: вода: смеш.; Давл. паров: 0,2 (120°); Лит.: [477] 960-961, [830] 35; Синт.: [576] 158-159

1182. **2'-гидрокси-5'-метоксиацетофенон** $CH_3O(HO)C_6H_3COCH_3$; М 166,17; CAS 705-15-7; $T_{пл}$ 52°; Лит.: [27] 703

1183. **2-гидрокси-3-метоксибензальдегид** (орто-ванилин) желт. игольчатые крист. $HO(CH_3O)C_6H_3CHO$; М 152,15; $T_{пл}$ 44°; $T_{кип}$ 265°; Раств.: вода: м.р., эф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 10 (128°); pK_a (1) = 7,912 (25°, вода); Лит.: [832] 40-41

1184. **2-гидрокси-4-метоксибензальдегид** игольчатые крист. $HO(CH_3O)C_6H_3CHO$; М 152,15; $Т_{пл}$ 41°; Раств.: вода: р. (100°), эф.: х.р., этанол: х.р. (78°); Лит.: [832] 40-41

1185. **2-гидрокси-5-метоксибензальдегид** (2-hydroxy-5-methoxybenzaldehyde, 5-methoxysalicylaldehyde, 5-метоксисалициловый альдегид) $CH_3O(HO)C_6H_3CHO$; М 152,15; CAS 672-13-9; $Т_{пл}$ 4°; $Т_{кип}$ 147°; Раств.: вода: м.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,219 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,578 (20°); Давл. паров: 2,5 (103°); Лит.: [27] 703, [832] 40-41; Синт.: [576] 146-147

1186. **3-гидрокси-4-метоксибензальдегид** (изованилин) желт. пластинчатые крист. $HO(CH_3O)C_6H_3CHO$; М 152,15; $Т_{пл}$ 116°; Раств.: вода: р. (100°), этанол: р.; Давл. паров: 15 (179°); pK_a (1) = 8,889 (25°, вода); Лит.: [832] 40-41

1187. **2-гидрокси-5-метоксибензойная кислота** $HO(CH_3O)C_6H_3COOH$; М 168,15; CAS 2612-02-4; $Т_{пл}$ 142°; Лит.: [27] 815

1188. **4-гидрокси-3-метоксибензойная кислота** (ванилиновая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $CH_3OC_6H_3(OH)COOH$; М 168,147; $Т_{пл}$ 207-210°; pK_a (1) = 4,52 (25°, вода); Лит.: [897] 570-571, [898] 86

1189. **3-гидрокси-4-метокси-винилбензол** (4-метокси-3-оксистирол, гесперетол) крист. $CH_3O(HO)C_6H_3CH{=}CH_2$; М 150,18; $Т_{пл}$ 57°; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 606-607

1190. **2-гидрокси-1,4-нафтохинон** $C_{10}H_6O_3$; М 174,153; $Т_{пл}$ 192°; Лит.: [433] 6, 42-43

1191. **5-гидрокси-1,4-нафтохинон** (нуцин, реагинин, юглон) желто-оранжев. моноклинные крист. $C_{10}H_6O_3$; М 174,153; $Т_{пл}$ 155-156°; Лит.: [433]

1192. **8-гидроксиоктановая кислота** игольчатые крист. (р.п. вода) $HOCH_2(CH_2)_5CH_2COOH$; М 160,211; $Т_{пл}$ 58°; Лит.: [56] 742

1193. **4-гидрокси-3-пентенон-2** (ацетилацетон енольная форма) бц. ж. $CH_3COCH{=}C(OH)CH_3$; М 100,12; $Т_{пл}$ -9°; n = 1,4609 (15°); Лит.: [768] 126

1194. **3-гидроксипиперидин** (бета-пиперидол) светло-желт. крист. $C_5H_{11}NO$; М 101,15; $Т_{пл}$ 62°; Лит.: [1022] 519

1195. **4-гидроксипиперидин** светло-желт. крист. $HOCH(CH_2CH_2)_2NH$; М 101,15; $Т_{пл}$ 86°; Лит.: [1022] 519

1196. **3-гидроксипиридин** бц. крист. C_5H_5NO; М 95,1; $Т_{пл}$ 125°; pK_a (1) = 4,86 (25°, вода); Лит.: [56] 819, [513] 705-706, [479] 267; Синт.: [757] 446-447

1197. **2-гидроксипропионитрил** (альфа-гидроксипропионитрил, ацетальдегидциангидрин, лактонитрил, молочной кислоты нитрил) бц. ж. $CH_3CH(OH)CN$; М 71,08; $Т_{пл}$ -40°; $Т_{кип}$ 182-184°; $ЛД_{50}$: 21 (); Лит.: [338] 92, 99

1198. **бета-гидроксипропионовой кислоты лактон** (бета-пропиолактон) $C_3H_4O_2$; М 72,06; $Т_{пл}$ 33,4°; $ЛД_{50}$: 50-100 (б. крысы); Лит.: [338] 133-134

1199. **2-гидрокси-5-сульфобензойная кислота** (сульфосалициловая кислота) бц. игольчатые крист. $HO_3SC_6H_3(OH)COOH$; М 218,9; $Т_{пл}$ 177°; $Т_{разл}$ 180°; Разл. на: фенол, салициловая кислота; pK_a (1) = 2,49 (25°, вода); pK_a (2) = 12 (25°, вода); Лит.: [1023] 472

1200. **2-гидрокси-5-сульфобензойная кислота дигидрат** $HO_3SC_6H_3(OH)COOH \cdot 2H_2O$; М 237; $Т_{пл}$ 120°; Лит.: [1023] 472

1201. **5-гидрокситетразол** $HOCHN_4$; М 86,053; $Т_{пл}$ 260°; Лит.: [164] 802

1202. **1-(4-гидроксифенил)-3-бутанон** (кетон малины, оксифенилон, фрамбинон) бц. крист. $CH_3COCH_2CH_2C_6H_4OH$; М 164,21; $Т_{пл}$ 83°; $ЛД_{50}$: 1800 (крысы, п/о); Лит.: [1021] 376

1203. **l-(3-гидроксифенил)-2-метиламиноэтанола гидрохлорид** бел. крист. ; $Т_{пл}$ 143°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 431

1204. **3-гидроксифенилуксусная кислота** $HOC_6H_4CH_2COOH$; М 152,15; $Т_{пл}$ 129°; Лит.: [599] 268, [832] 364-365

1205. **8-гидроксихинолин** (8-оксихинолин, 8-хинолинол, оксин, хинофенол) призматические крист. C_9H_7NO; M 145,17; $T_{пл}$ 73-76°; $T_{возг}$ 266,9°; pK_a (1) = 9,81 (25°, вода); Лит.: [897] 1084-1085, [898] 92; Синт.: [527] 230-232

1206. **8-гидроксихинолина сульфат** (8-оксихинолина сульфат, хинозол) лимонно-желт. крист. $C_{18}H_{16}N_2O_6S$; M 388,39; $T_{пл}$ 176°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: м.р.; Лит.: [284] 289, [561] 525

1207. **1-гидроксиэтилидендифосфоновая кислота** бел. крист. $CH_3C(OH)(P(O)(OH)_2)_2$; M 206,028; CAS 2809-21-4; $T_{пл}$ 198°; Раств.: вода: х.р.; pK_a (1) = 1,35 (25°, вода); pK_a (2) = 2,87 (25°, вода); pK_a (3) = 7,03 (25°, вода); pK_a (4) = 11,3 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 2800 (крысы, п/о), 1900 (мыши, п/о); Лит.: [53] 606, [930] 48; Синт.: [578] 150-155

1208. **3-(2-гидроксиэтил)индол** (бета-(3-индолил)этиловый спирт, триптофол) призматические крист. $C_8H_6NCH_2CH_2OH$; M 161,12; $T_{пл}$ 59°; Раств.: ацетон: р., вода: т.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 1014-1015; Синт.: [432] 210

1209. **гидроксония гексафторантимонат** бел. крист. $(H_3O)[SbF_6]$; M 254,774; $T_{разл}$ 357°; Лит.: [376] 586

1210. **гидроксония гексафторарсенат** $(H_3O)[AsF_6]$; M 207,935; $T_{разл}$ 193°; Лит.: [376] 586

1211. **гидроксосвинца нитрат** бц. кубические крист. $Pb(OH)NO_3$; M 286,2; $T_{пл}$ 180°; $T_{разл}$ 180°; Раств.: вода: 19,4 (19,2°); Пл.: 5,93 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 192-193

1212. **гидроморфон** (dilaudid) $C_{17}H_{19}NO_3$; M 285,338; CAS 466-99-9; $T_{пл}$ 266-267°; Лит.: [26] 193

1213. **гидрохинон** (1,4-дигидроксибензол, п-дигидроксибензол, хинол) бц. гексагональные крист. (р.п. вода) HOC_6H_4OH; M 110,12; $T_{пл}$ 170°; $T_{кип}$ 286°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: н.р., вода: 5,9 (15°), эф.: р., тетрахлорметан: смеш., этанол: х.р.; Пл.: 1,358 (20°, г/см^3, т.); pK_a (1) = 9,85 (25°, вода); pK_a (1) = 9,96 (18°, вода); pK_a (2) = 11,4 (25°, вода); ΔH^0_{298}: -363,48 (т); $\Delta H_{пл}$: 27,15; $\Delta H_{кип}$: 99,3; $\Delta H_{сгор}$: 2864,7; $ЛД_{50}$: 720 (крысы, п/о), 340 (мыши, п/о); Лит.: [896] 862-863, [768] 140

1214. **гидрохинон - 1,4-бензохинон (1/1)** (хингидрон) темно-зелен. ромбические крист. $HOC_6H_4OH\ OC(CH{=}CH)_2CO$; M 218,21; $T_{пл}$ 171°; Раств.: вода: 0,35 (20°), 1,035 (50°), р. (100°), эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,401 (20°, г/см^3, т.); ДП: 4,12 (17°) ; Лит.: [897] 1076-1077, [1020] 278

1215. **гиндарин** $C_{21}H_{25}NO_4$; M 355,428; $T_{пл}$ 147°; Лит.: [605] 192-194, [670] 753

1216. **l-гиосциамин** игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_{17}H_{23}NO_3$; M 289,37; $T_{пл}$ 108,5°; Лит.: [548] 491-493, [748] 369

1217. **гистамин** (2-(4(5)-имидазолил)этиламин, бета-аминоэтилглиоксалин) бц. крист. $C_5H_9N_3$; M 111,15; $T_{пл}$ 86°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: л.р. (61°), этанол: л.р.; Давл. паров: 18 (210°); pK_{BH^+} (1) = 9,75 (25°, вода); pK_{BH^+} (2) = 6,04 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 12 (мыши); Лит.: [897] 618-619, [202] 1984, [869] 86

1218. **l-гистидин** листовидные крист. (р.п. вода) $C_6H_9N_3O_2$; M 155,15; $T_{пл}$ 277°; $T_{разл}$ 277°; pK_a (1) = 9,17 (25°, вода); Лит.: [897] 618-619, [898] 87

1219. **d-глауцин** желт. ромбические крист. $C_{21}H_{25}NO_4$; M 355,43; $T_{пл}$ 120°; Раств.: бензол: т.р., вода: р. (100°), эф.: р., хлф.: р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 618-619, [1026] 136, [670] 342-345

1220. **dl-глауцин** $C_{21}H_{25}NO_4$; M 355,43; $T_{пл}$ 137-139°; Лит.: [670] 343

1221. **глауцина гидрохлорид** $C_{21}H_{26}ClNO_4$; M 391,888; $T_{пл}$ 243°; Раств.: хлф.: р.; Лит.: [1026] 136, [670] 343

1222. **гликолевая кислота** (оксиуксусная кислота, оксиэтановая кислота) бц. ромбические крист. (р.п. этанол) $HOCH_2COOH$; M 76,05; $T_{пл}$ 79-80°; Раств.: вода: 60,96 (24,99°), эф.: р., этанол: р.; pK_a (1) = 3,83 (25°, вода); Лит.: [897] 618-619, [241] 34

1223. **глиоксалевая кислота гидрат** (глиоксиловой кислоты гидрат) бц. призматические крист. $(HO)_2CHCOOH$; М 92,06; $T_{пл}$ 98°; Раств.: вода: л.р., эф.: т.р., этанол: г.р.; pK_a (1) = 3,3 (25°, вода); Лит.: [897] 622-623, [1020] 110

1224. **глиоксаль** (диформил, щавелевый диальдегид, этандиаль) желт. призматические крист. CHOCHO; М 58,04; $T_{пл}$ 15°; $T_{кип}$ 50,4°; Раств.: вода: л.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,14 (20°, г/см^3, ж.); $ЛД_{50}$: 200-400 (б. крысы, в/ж); Лит.: [897] 624-625, [1071] 113; Синт.: [379] 18-19

1225. **глицерин** (1,2,3-пропантриол, глицерол) бц. ж. $HOCH_2CH(OH)CH_2OH$; М 92,09; $T_{пл}$ 20°; $T_{кип}$ 290°; $T_{разл}$ 290°; Раств.: бензол: н.р., вода: смеш., эф.: м.р., петр.эф.: н.р., сероуглерод: н.р., тетрахлорметан: н.р., хлф.: н.р., этанол: смеш.; Пл.: 1,2604 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4729 (20°); Давл. паров: 1 (125,5°), 9 (166°), 10 (167,2°), 20 (182°), 40 (198°), 100 (220,1°), 400 (263°); pK_a (1) = 13,99 (25°, вода); ДП: 42,5 (25°) ; Дип.: 0,28 (20°); Вязк.: 945, (25°); Пов.нат.: 62,5 (25°); Ск.зв.: 1895 (20°, состояние среды - жидкость); $\Delta H_{кип}$: 88,12; $T_{всп}$: 174; $T_{свосп}$: 393; Лит.: [295] 53, [386] 182-183, [393] 44-45, [768] 141

1226. **глицеринтринитрат** (нитроглицерин, тринитрин) бц. маслянистая ж. $CH_2(ONO_2)CH(ONO_2)CH_2ONO_2$; М 227,14; $T_{пл}$ 13,5°; Раств.: ацетон: х.р., бензин: пл.р., бензол: х.р., вода: пл.р.0,13 (20°), 0,2 (50°), 0,35 (80°), глицерин: пл.р., эф.: х.р., метанол: х.р., нитробензол: х.р., тетрахлорметан: пл.р., укс.: х.р., этилацетат: х.р.; Пл.: 1,735 (10°, г/см^3, ж.), 1,5951 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4732 (20°); ДП: 19,25 (20°) ; ΔH^0_{298}: 367 (ж); Лит.: [339] 124-126, [1022] 270, [675] 266

1227. **глицилглицилглицин** моноклинные крист. (р.п. вода) $H_2NCH_2CONHCH_2CONHCH_2COOH$; М 189,2; $T_{пл}$ 244-246°; pK_{BH^+} (1) = 3,225 (25°, вода); pK_a (1) = 8,09 (25°, вода); Лит.: [415] 305

1228. **глицилглицин** $H_2NCH_2CONHCH_2COOH$; М 132,1; CAS 556-50-3; $T_{пл}$ 260-262°; $T_{разл}$ 262°; pK_{BH^+} (1) = 3,126 (25°, вода); pK_a (1) = 8,252 (25°, вода); Лит.: [11] 252

1229. **глицин** (аминоуксусная кислота, гликокол) бц. моноклинные крист. H_2NCH_2COOH; М 75,07; $T_{пл}$ 262°; $T_{разл}$ 262°; Раств.: ацетон: м.р., вода: 25,3 (25°), 57,5 (75°), эф.: н.р., пиридин: м.р., этанол: 0,043 (25°); pK_a (1) = 9,88 (25°, вода); Лит.: [768] 141, 222, [943] 299; Синт.: [858] 167-168, [858] 168-169

1230. **глициризин** (глицирризиновая кислота) бц. крист. $C_{43}H_{64}O_{16}$; М 836,95866; $T_{пл}$ 225°; Раств.: вода: н.р. (0°), р. (100°), этанол: р.; Лит.: [520] 59-61, [939] 30-31

1231. **глицирретовая кислота** $C_{30}H_{46}O_4$; М 470,68; $T_{пл}$ 292°; Лит.: [939]

1232. **l-(+)-глутаминовая кислота** бц. тетрагональные крист. $HOOCCH_2CH_2CH(NH_2)COOH$; М 147,13; $T_{пл}$ 248°; Раств.: вода: 0,89 (25°), эф.: н.р., метанол: 0,007 (25°); Пл.: 1,538 (25°, г/см^3, т.); Давл. паров: 10 (175°); pK_a (1) = 4,51 (25°, вода); pK_a (1) = 9,95 (25°, вода); Лит.: [817] 150-151, [768] 141

1233. **глутаровая кислота** (пентандиовая кислота, пропан-1,3-дикарбоновая кислота) призматические крист. (р.п. вода) $HOOC(CH_2)_3COOH$; М 132,12; $T_{пл}$ 96°; $T_{кип}$ 303°; Раств.: бензол: р., вода: 83,3 (14°), 64 (20°), эф.: л.р., петр.эф.: т.р., хлф.: р., этанол: л.р.; Пл.: 1,192 (106°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 20 (200°); pK_a (1) = 4,34 (25°, вода); pK_a (2) = 5,27 (25°, вода); Лит.: [897] 630-631, [768] 222; Синт.: [858] 173-174, [858] 175-176

1234. **глутаровый альдегид** $OHC(CH_2)_3CHO$; М 100,12; $T_{пл}$ -14°; $T_{кип}$ 188°; $T_{разл}$ 188°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Пл.: 0,72 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [1026] 139

1235. **d-глюкаролактон-1,4 гидрат** (сахаролактон) бц. крист. $C_6H_8O_7$; М 192,1; $T_{пл}$ 90°; Раств.: ацетон: р., вода: р.; Лит.: [415] 275

1236. **альфа-D-(+)-глюкоза** (альфа-D-глюкопираноза, виноградный сахар, декстроза) крист. (р.п. вода) $C_6H_{12}O_6$; М 180,16; $T_{пл}$ 146°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 32,3 (0°), 82 (25°), метанол: м.р., пиридин: р. (115°), этанол: 2 (20°), р. (78°); Пл.: 1,562

(18°, г/см^3, т.); pK_a (1) = 12,2 (23°, вода); Дип.: 14,1 (20°); Лит.: [897] 632-633, [259] 124, [758] 71, [768] 141

1237. **бета-D-(+)-глюкоза** (бета-D-глюкопираноза) игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_6H_{12}O_6$; М 180,16; $T_{пл}$ 150°; Раств.: вода: 154 (15°), эф.: н.р., метанол: м.р., пиридин: р. (115°), этанол: 4,9 (20°); Пл.: 1,562 (18°, г/см^3, т.); Дип.: 14,1 (20°); Лит.: [768] 142; Синт.: [754] 165

1238. **гольмий** (holmium) сер. гексагональные мет. Ho; М 164,93; $T_{пл}$ 1500°; $T_{кип}$ 2700°; Раств.: вода: реаг.; ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 74,9 (т); C_p^0: 27 (т); Лит.: [1020] 590-591, [329] 208-209, [386] 50, [768] 62

1239. **гольмия бромид** желт. гексагональные крист. $HoBr_3$; М 404,642; $T_{пл}$ 919°; $T_{кип}$ 1336°; Лит.: [377] 559, [427] 114-115

1240. **гольмия иодид** желт. гексагональные крист. HoI_3; М 545,64; $T_{пл}$ 994°; $T_{кип}$ 1300°; Лит.: [377] 559, [427] 114-115

1241. **гольмия оксид** светло-желт. крист. Ho_2O_3; М 377,86; $T_{пл}$ 2360°; Лит.: [1020] 591

1242. **гольмия фторид** розов. ромбические крист. HoF_3; М 221,93; $T_{пл}$ 1143°; $T_{кип}$ 2200°; Лит.: [1020] 591, [377] 559, [427] 114-115

1243. **гольмия хлорид** светло-желт. моноклинные крист. $HoCl_3$; М 271,29; $T_{пл}$ 720°; $T_{кип}$ 1507°; Лит.: [1020] 591, [377] 559, [427] 114-115

1244. **гоматропина гидробромид** (миндальной кислоты тропинового эфира гидробромид) бел. крист. $C_{16}H_{22}BrNO_3$; М 356,25; $T_{пл}$ 212°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: о.м.р., этанол: т.р.; Лит.: [284] 350

1245. **альфа-гомохелидонин** ; $T_{пл}$ 182°; Лит.: [1006] 41

1246. **графит** (graphite) сер. гексагональные крист. C; М 12,01; $T_{возг}$ 3700°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 2,265 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 5,74 (т); C_p^0: 8,54 (т); Лит.: [76] 11-52, [376] 263, [386] 51, [768] 105, [918] 18-29

1247. **гремучая кислота** HCNO; М 43,03; $T_{пл}$ -10°; Лит.: [1049] 130, [1059] 159

1248. **гуанидин** (аминометанамидин, карбамидин) бц. крист. $H_2NC(NH)NH_2$; М 59,07; $T_{пл}$ 50°; Раств.: вода: л.р., этанол: л.р.; pK_{BH^+} (1) = 13,6 (25°, вода); Лит.: [222] 2, [897] 634-635

1249. **гуанидина гидрометасиликат** $C(NH_2)_3HSiO_3$; М 109,157; $T_{пл}$ 200°; Пл.: 1,672 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [502] 84-85

1250. **дегидроаскорбиновая кислота** бц. крист. $C_6H_6O_6$; М 174,12; $T_{пл}$ 238°; $T_{разл}$ 240°; Раств.: вода: р.; Лит.: [1020] 384; Синт.: [1081] 242

1251. **3,4-дегидро-2-(3-индолилметил)-1-метилпиперидин-4-карбоновая кислота** $C_{16}H_{18}N_2O_2$; М 270,32; $T_{пл}$ 215°; Лит.: [520] 112

1252. **дезоксикортикостерона ацетат** (прегнен-4-ол-21-диона-3,20 ацетат) бел. крист. ; $T_{пл}$ 160°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р., хлф.: л.р., этанол: т.р.; Лит.: [284] 437

1253. **дезоксилаппаконитин** $C_{32}H_{44}N_2O_7$; М 568,701; $T_{пл}$ 213°; Лит.: [799] 33

1254. **дезоксиниваленол** $C_{15}H_{20}O_6$; М 296,32; $T_{пл}$ 151-153°; $ЛД_{50}$: 46 (мыши, п/о); Лит.: [1022] 81

1255. **дезоцина гидробромид** $C_{16}H_{24}BrNO$; М 326,27; CAS 57236-36-9; $T_{пл}$ 269-270°; Лит.: [26] 184

1256. **дейтерий** (deuterium, водород тяжелый) бц. г. D_2; М 4,03; $T_{пл}$ -254,42°; $T_{кип}$ -249,55°; Раств.: вода: м.р.; Давл. паров: 1 (-260,9°), 10 (-258,4°), 100 (-254,9°); ДП: 1,00025 (20°) ; ΔH^0_{298}: 0 (г); ΔG^0_{298}: 0 (г); S^0_{298}: 144,86 (г); C_p^0: 29,2 (г); $\Delta H_{пл}$: 0,197; $\Delta H_{кип}$: 1,33; $T_{крит}$: -234,8; $P_{крит}$: 1,665; $Пл_{крит}$: 0,0623; Лит.: [376] 42-43, 46, [768] 59

1257. **декаборан(14)** бц. моноклинные крист. $B_{10}H_{14}$; М 122,22; $T_{пл}$ 99,5°; $T_{кип}$ 213°; $T_{разл}$ 150°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., сероуглерод: р., этанол: р.; pK_a (1) = 2,7 (25°, вода); Лит.: [1020] 307, [376] 161, 170-171, [427] 106-107, [475] 349

1258. **декаборан(16)** $B_{10}H_{16}$; М 124,24; $T_{пл}$ 81°; Пл.: 0,87 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1020] 307

1259. **4a,13c-цис-1,2,3,4,4a,5,7,8,13c-декагидро-13H-бенз[g]индоло[2,3-a]индолизин** бел. крист. $C_{18}H_{22}N_2$; M 266,39; $T_{пл}$ 209°; Лит.: [846] 26; Синт.: [846] 26

1260. **транс-декагидронафталин** (транс-декалин) $C_{10}H_{18}$; M 138,26; $T_{пл}$ -30,4-187,25°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: смеш., вода: н.р., эф.: х.р., метанол: м.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,8699 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4695 (20°); Давл. паров: 10 (63°); Вязк.: 1,956 (25°); Пов.нат.: 29,89 (20°); C_p^0: 228 (ж); $\Delta H_{сгор}$: 6277,2; $T_{крит}$: 408,5; Лит.: [768] 142

1261. **цис-декагидронафталин** (цис-декалин) бц. ж. $C_{10}H_{18}$; M 138,26; $T_{пл}$ -43,01-195,65°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: смеш., вода: н.р., эф.: х.р., хлф.: х.р., этанол: смеш.; Пл.: 0,8965 (20°, к в.4, ж.); n = 1,481 (20°); Давл. паров: 10 (69,4°); Вязк.: 2,901 (25°); Пов.нат.: 32,08 (20°); C_p^0: 231,8 (ж); $\Delta H_{сгор}$: 6289; $T_{крит}$: 419; Лит.: [748] 31, [768] 142

1262. **декан** бц. ж. $CH_3(CH_2)_8CH_3$; M 142,29; $T_{пл}$ -29,673°; $T_{кип}$ 174,1°; Раств.: вода: 0,000001976 (25°), эф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 0,73005 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,41203 (20°); Давл. паров: 1 (21°), 10 (57,7°), 15 (63°), 40 (86,9°), 100 (108,6°), 400 (150,5°); ДП: 1,991 (20°) ; Вязк.: 0,92 (20°); Пов.нат.: 23,92 (20°); C_p^0: 314,6 (ж); $\Delta H_{пл}$: 28,78; $\Delta H_{кип}$: 51,36; $\Delta H_{сгор}$: 6737,1; $T_{крит}$: 345,2; $P_{крит}$: 2,13; $Пл_{крит}$: 0,236; Лит.: [896] 659, [1090] 340, [241] 718, [284] 88, [768] 142

1263. **декандиовая кислота** (себациновая кислота) бц. листовидные крист. $HOOC(CH_2)_8COOH$; M 202,25; $T_{пл}$ 134,5°; Раств.: бензол: н.р., вода: 0,1 (17°), 2 (100°), эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,207 (25°, г/см^3, т.); n = 1,422 (133°); Давл. паров: 10 (232°), 15 (243,5°), 50 (273°), 100 (295°); Лит.: [386] 195-196, [768] 178

1264. **1-деканол** (дециловый спирт, нонилкарбинол) бц. ж. $CH_3(CH_2)_8CH_2OH$; M 158,28; $T_{пл}$ 6°; $T_{кип}$ 231°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 0,8292 (20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 10 (111°); $ЛД_{50}$: 12800 (крысы, п/о), 35000 (мыши, в/ж); Лит.: [897] 638-639, [327] 16, [336] 115

1265. **2,4,6,8-декатетраин** $CH_3(CC)_4CH_3$; M 126,155; $T_{разл}$ 80°; Лит.: [1022] 629; Синт.: [947] 332

1266. **декафторбутан** (перфторбутан) бц. г. $CF_3(CF_2)_2CF_3$; M 238,028; $T_{пл}$ -128°; $T_{кип}$ -2°; ΔH^0_{298}: -2185 (г); $\Delta H_{кип}$: 22,7; $T_{крит}$: 113,2; $P_{крит}$: 2,324; $Пл_{крит}$: 0,6258; Лит.: [761] 185-187, [1050] 37

1267. **декафторпентагидропиран** $C_5F_{10}O$; M 266,037; $T_{кип}$ 31-33°; Лит.: [541] 170

1268. **декафторциклопентан** (перфторциклопентан) C_5F_{10}; M 250,038; $T_{пл}$ -12°; $T_{кип}$ 22°; Лит.: [1050] 39

1269. **декахлорбифенил** (2,2',3,3',4,4',5,5',6,6'-decachlorobiphenyl, PCB-209) $C_6Cl_5C_6Cl_5$; M 498,658; CAS 2051-24-3; $T_{пл}$ 309°; Раств.: вода: 0,00000000006 (25°), 0,00000000084 (60°); Лит.: [171] 1995-1998

1270. **декстрометорфан** бел. крист. $C_{18}H_{25}NO$; M 271,4; CAS 125-71-3; $T_{пл}$ 109-113°; Раств.: вода: н.р., хлф.: р.; pK_{BH^+} (1) = 8,3 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 19 (кролики, в/в), 350 (крысы, п/о), 740 (крысы, п/к), 165 (мыши, п/о), 37 (мыши, в/в), 275 (мыши, п/к); Лит.: [43] 520-521, [224] 98, [274] 146

1271. **декстрометорфана гидробромид моногидрат** ((+)-3-метокси-N-метилморфинана гидробромид моногидрат, 3-метокси-17-метилморфинана гидробромид моногидрат, DXM, гикорфан, деморфана гидробромид, ромиляр) бел. крист. $C_{18}H_{28}BrNO_2$; M 370,35; CAS 6700-34-1; $T_{пл}$ 125°; $T_{разл}$ 125°; Раств.: вода: 1,5 (25°), эф.: н.р., хлф.: р., этанол: 10; $ЛД_{50}$: 165 (мыши); Лит.: [43] 520-521, [782] 275, [901] 858-859, [274] 146, [813] 232-233

1272. **декстроморамид** ((+)-(S)-3-метил-4-морфолин-4-ил-2,2-дифенил-1-пирролидин-1-илбутан-1-он, dextromoramide) $C_{25}H_{32}N_2O_2$; M 392,55; CAS 357-56-2; $T_{пл}$ 183-184°; Лит.: [43] 521-522, [26] 181-182

1273. **декстроморамида d-тартрат** (dextromoramide tartrate) $C_{29}H_{38}N_2O_8$; M 542,64; CAS 2922-44-3; $T_{пл}$ 189-192°; Лит.: [26] 181-182
1274. **декстропимаровая кислота** $C_{20}H_{30}O_2$; M 302,45; $T_{пл}$ 219°; Лит.: [1023] 375, [498] 90-98
1275. **декстропропоксифен** ((+)-(1S,2R)-1-бензил-3-диметиламино-2-метил-1-фенилпропилпропионат, dextropropoxyphene) крист. $C_{22}H_{29}NO_2$; M 339,5; CAS 469-62-5; $T_{пл}$ 75°; Лит.: [43] 522-523
1276. **декстропропоксифена гидрохлорид** $C_{22}H_{30}ClNO_2$; M 375,93; CAS 1639-60-7; $T_{пл}$ 163-168,5°; Лит.: [26] 182
1277. **дельваконитина нитрат** $C_{29}H_{40}N_2O_9$; M 560,636; $T_{пл}$ 156°; Лит.: [799] 33
1278. **дельта-каротин** красн. игольчатые крист. $C_{40}H_{56}$; M 536,87; $T_{пл}$ 140,5°; Лит.: [415] 196
1279. **дельта-9-тетрагидроканнабинол** (6a,7,8,10a-тетрагидро-6,6,9-триметил-3-пентил-6H-дибензо[b,d]пиран-1-ол, дельта-1-тетрагидроканнабинол, дронабинол) желт. маслянистая ж. $C_{21}H_{30}O_2$; M 314,45; $T_{кип}$ 200°; Раств.: ацетон: х.р., вода: 0,00028 (23°), метанол: х.р., этанол: х.р.; pK_a (1) = 10,6 (20°, вода); $ЛД_{50}$: 1800 (крысы, п/о), 40 (крысы, в/в); Лит.: [181] 7, 12, [275] 73, [426] 31
1280. **дельфинин** ромбические крист. ; M 559,7; CAS 561-07-9; $T_{пл}$ 198-200°; $T_{разл}$ 120°; Лит.: [11] 186, [670] 741
1281. **денатония бензоат** (bitrex, denatonium benzoate, бензилдиэтил-(2,6-ксилилкарбамоилметил)аммония бензоат, битрекс) бц. пор. $C_6H_3(CH_3)_2NHCOCH_2N(C_2H_5)_2CH_2C_6H_5(C_6H_5COO)$; M 446,59; CAS 3734-33-6; $T_{пл}$ 166-174°; Раств.: вода: р., эф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [27] 133, [214] 271-275, [723]
1282. **денатония сахарид** (бензилдиэтил-(2,6-ксилилкарбамоилметил)аммония сахаринат, денатония сахаринат) $C_{28}H_{33}N_3O_4S$; M 507,64; $T_{пл}$ 177°; Раств.: вода: м.р., ДМСО: р., изопропанол: р., хлф.: р.; $ЛД_{50}$: 1500 (); Лит.: [713], [714]; Синт.: [713]
1283. **1-дециламин** (1-аминодекан) $CH_3(CH_2)_8CH_2NH_2$; M 157,296; $T_{пл}$ 17°; $T_{кип}$ 220,5°; Раств.: вода: пл.р., гексан: р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,951 (20°, к в.4, ж.); n = 1,437 (20°); pK_{BH^+} (1) = 10,64 (25°, вода); $T_{всп}$: 53; Лит.: [1026] 152-153, [628] 56
1284. **децилнитрит** ж. $C_{10}H_{21}ONO$; M 187,29; Давл. паров: 12 (108°); Лит.: [897] 638-639
1285. **1,3-ди(1-адамантил)имидазолинилиден-2** $C_{23}H_{32}N_2$; M 336,514; $T_{пл}$ 240-241°; Лит.: [18] 109
1286. **1,4-диазабицикло[2.2.2]октан** (триэтилендиамин) крист. $N(CH_2CH_2)_3N$; M 112,18; $T_{пл}$ 159,8°; $T_{кип}$ 174°; $ЛД_{50}$: 1100 (кролики, п/о), 3300 (крысы, п/о), 2250 (морские свинки, п/о); Лит.: [1077] 201
1287. **диазепам** (7-хлор-1,3-дигидро-1-метил-5-фенил-1H-1,4-бензодиазепин-2-он, апаурин, валиум, реланиум, седуксен, сибазон, фаустан) бц. крист. $C_{16}H_{13}ClN_2O$; M 284,7; $T_{пл}$ 132°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., хлф.: л.р., этанол: р.; Лит.: [1026] 155, [554] 73-75, [748] 336
1288. **диазирин** бц. г. CH_2N_2; M 42,04; $T_{кип}$ -14°; Лит.: [1021] 38
1289. **диазометан** (азиметилен) желт. г. CH_2N_2; M 42,04; $T_{пл}$ -145°; $T_{кип}$ -23°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., этанол: р. (78°); Дип.: 1,5 (20°); Лит.: [636] 116-125, [1026] 156, [768] 142; Синт.: [860] 174-176, [607] 672, 674, [636] 127, [636] 127-128
1290. **диазоуксусной кислоты этиловый эфир** (диазоуксусный эфир) желт. маслянистая ж. $N_2CHCOOC_2H_5$; M 114,1; $T_{пл}$ -24°; $T_{кип}$ 143°; Раств.: бензол: р., вода: м.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,0852 (17,6°, г/см^3, ж.), 1,0921 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4588 (17,6°), 1,4616 (20°); Давл. паров: 12 (45°), 88 (85°), 720 (140°); Лит.: [636] 120, [1021] 42, [477] 358-359, [768] 142; Синт.: [365] 210-211
1291. **диаллиламин** ж. $(CH_2{=}CHCH_2)_2NH$; M 97,17; $T_{кип}$ 111-112°; Лит.: [897] 640-641; Синт.: [858] 179-180

1292. **диалюминия-трибериллия циклогексасиликат** (берилл) бц. гексагональные крист. $Al_2Be_3O_{18}Si_6$; M 537,502; $T_{пл}$ 1400°; Лит.: [981] 64, [427] 94-95

1293. **диамантан** (конгрессан, пентацикло[7,3,1,$1^{4,12}$,$0^{2,7}$,$0^{6,11}$]тетрадекан) $C_{14}H_{20}$; M 188,3; $T_{пл}$ 262°; Лит.: [624] 588, [977] 9, [1043] 15

1294. **1,2-диаминобензол** (1,2-фенилендиамин, о-фенилендиамин) бц. крист. $C_6H_4(NH_2)_2$; M 108,14; $T_{пл}$ 102-104°; $T_{кип}$ 256-258°; Лит.: [1026] 612

1295. **1,3-диаминобензол** (1,3-фенилендиамин, м-фенилендиамин) бц. крист. $C_6H_4(NH_2)_2$; M 108,14; $T_{пл}$ 63-64°; $T_{кип}$ 287°; $ЛД_{50}$: 350,8 (б. крысы, в/ж), 65,3 (б. мыши, в/ж), 437,5 (кролики, в/ж); Лит.: [338] 309-310, [1026] 612

1296. **1,4-диаминобензол** (1,4-фенилендиамин, п-фенилендиамин) бц. крист. $C_6H_4(NH_2)_2$; M 108,14; $T_{пл}$ 147°; $T_{кип}$ 267°; $ЛД_{50}$: 133,4 (б. крысы, в/ж); Лит.: [1026] 612

1297. **1,6-диаминогексан** (гексаметилендиамин) $H_2N(CH_2)_6NH_2$; M 116,2; $T_{пл}$ 42°; $T_{кип}$ 204-205°; Лит.: [832] 184-185

1298. **1,5-диамино-4-метил-1Н-тетразолия азид** орторомбические крист. $C_2H_7N_9$; M 157,17; $T_{пл}$ 135-137°; $T_{разл}$ 137°; Пл.: 1,417 (20°, , т.); Лит.: [108] 4237-4253

1299. **1,5-диамино-4-метил-1Н-тетразолия динитрамид** орторомбические крист. $C_2H_7N_9O_4$; M 221,17; $T_{пл}$ 85-86°; Пл.: 1,719 (20°, , т.); Лит.: [108] 4237-4253

1300. **1,5-диамино-4-метил-1Н-тетразолия нитрат** орторомбические крист. $C_2H_7N_7O_3$; M 177,15; $T_{пл}$ 121-122°; Пл.: 1,506 (20°, , т.); Лит.: [108] 4237-4253

1301. **1,2-диаминонафталин** $C_{10}H_6(NH_2)_2$; M 158,2; $T_{пл}$ 98°; Лит.: [1026] 368

1302. **1,3-диаминонафталин** $C_{10}H_6(NH_2)_2$; M 158,2; $T_{пл}$ 96°; Лит.: [411] 289

1303. **1,4-диаминонафталин** $C_{10}H_6(NH_2)_2$; M 158,2; $T_{пл}$ 120°; Лит.: [1026] 368

1304. **1,5-диаминонафталин** $C_{10}H_6(NH_2)_2$; M 158,2; $T_{пл}$ 189,5°; Лит.: [1026] 368

1305. **1,7-диаминонафталин** $C_{10}H_6(NH_2)_2$; M 158,2; $T_{пл}$ 117,5°; Лит.: [411] 291

1306. **1,8-диаминонафталин** $C_{10}H_6(NH_2)_2$; M 158,2; $T_{пл}$ 66,5°; $T_{кип}$ 205°; Лит.: [1026] 368, [508] 25

1307. **2,4-диамино-6-оксипиримидин** желт. игольчатые крист. $C_4H_6N_4O$; M 126,12; $T_{пл}$ 265°; Лит.: [862] 149; Синт.: [862] 149

1308. **1,5-диаминопентан** (кадаверин, пентаметилендиамин) бц. дымящая ж. $H_2N(CH_2)_5NH_2$; M 102,18; $T_{пл}$ -21°; $T_{кип}$ 180°; Раств.: вода: х.р., эф.: м.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,873 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4561 (25°), 1,45889 (16,6°); pK_{BH}^+ (1) = 10,916 (25°, вода); pK_{BH}^+ (2) = 10,05 (25°, вода); Лит.: [768] 151

1309. **l-2,5-диаминопентановая кислота** (l-орнитин) бц. крист. $H_2NCH_2CH_2CH_2CH(NH_2)COOH$; M 132,16; $T_{пл}$ 140°; Лит.: [1022] 409

1310. **1,3-диаминопропан** (триметилендиамин) $H_2NCH_2CH_2CH_2NH_2$; M 74,125; $T_{кип}$ 136,5°; Лит.: [832] 354-355

1311. **1,5-диаминотетразола нитрат** бц. моноклинные крист. $N_4C(NH_2)_2 \cdot HNO_3$; M 163,12; $T_{пл}$ 138-139°; Пл.: 1,727 (20°, , т.); Лит.: [108] 4237-4253

1312. **1,5-диаминотетразола перхлорат** бц. моноклинные крист. $N_4C(NH_2)_2 \cdot HClO_4$; M 200,56; $T_{пл}$ 125-130°; Пл.: 1,902 (20°, , т.); Лит.: [108] 4237-4253, [199] 156-163; Синт.: [108] 4241

1313. **диамминникеля(II) хлорид** $[Ni(NH_3)_2]Cl_2$; M 163,66; $T_{разл}$ 300°; Лит.: [990] 410

1314. **диаммония-неодима пентанитрат тетрагидрат** красно-фиолетов. таблитчатые крист. $(NH_4)_2Nd(NO_3)_5 \cdot 4H_2O$; M 562,4; $T_{пл}$ 47°; Лит.: [897] 148-149

1315. **диантипирилметан** (бис-(1,2-дигидро-1,5-диметил-2-фенил-3Н-пиразол-3-он-4-ил)метан) $C_{23}H_{24}N_4O_2$; M 388,46; $T_{пл}$ 179°; pK_{BH}^+ (1) = 2,15 (20°, вода); pK_{BH}^+ (2) = 0,15 (25°, вода); Лит.: [1026] 160

1316. **диантипирилпропилметан** (1,1-бис-(1,2-дигидро-1,5-диметил-2-фенил-3Н-пиразол-3-он-4-ил)бутан) $C_{26}H_{30}N_4O_2$; M 430,54; $T_{пл}$ 164°; Раств.: ацетон: р., этанол: р.; pK_{BH}^+ (1) = 3,3 (20°, вода); Лит.: [1026] 160; Синт.: [305] 193

1317. **диантипирилфенилметан** (4,4'-(фенилметилен)-бис-(1,2-дигидро-1,5-диметил-2-фенил-3Н-пиразол-3-он)) $C_{29}H_{28}N_4O_2$; M 464,56; $T_{пл}$ 200°; Раств.: ацетон: р., вода: р., эф.: н.р., петр.эф.: н.р., укс.: р., этанол: р.; pK_{BH}^+ (1) = 2,8 (20°, вода); Лит.: [1026] 160-161

1318. **O,O-диацетилбетулин** призматические крист. (р.п. этанол) $C_{33}H_{52}O_4$; M 512,76; $T_{пл}$ 216-217°; Лит.: [55] 287, [1029] 10

1319. **диацетилфуроксан** $(CH_3CO)_2C_2N_2O_2$; M 170,12; Давл. паров: 0,1 (65°); Лит.: [1058] 266, 273, [1059] 199

1320. **диацетона дипероксид** (3,3,6,6-тетраметил-1,2,4,5-тетраоксациклогексан, диацетона диперекись, циклодиацетондипероксид) бел. крист. $(CH_3)_2C(OO)_2C(CH_3)_2$; M 148; $T_{пл}$ 133°; Лит.: [278] 412-413, [992] 338-339

1321. **дибенз[a,j]коронен** желт. игольчатые крист. $C_{32}H_{16}$; M 400,47; $T_{пл}$ 496-499°; Лит.: [488] 120-121

1322. **дибенз[jk,a'b']октацен** оранжев. игольчатые крист. $C_{40}H_{22}$; M 502,603; $T_{пл}$ 560°; Лит.: [488] 219-220

1323. **дибензальацетон** (1,5-дифенил-1,4-пентадиен-3-он, циннамон) желт. пластинчатые крист. (р.п. ацетон) $C_6H_5CH=CHCOCH=CHC_6H_5$; M 234,29; $T_{пл}$ 112°; $T_{разл}$ 112°; Лит.: [832] 264-265; Синт.: [366] 360

1324. **дибенз[a,h]антрацен** $C_{22}H_{14}$; M 278,347; CAS 53-70-3; $T_{пл}$ 269,5°; $T_{кип}$ 524°; Лит.: [832] 202-203, [170] 830-833

1325. **дибензилолова дихлорид** $(C_6H_5CH_2)_2SnCl_2$; M 371,88; $T_{пл}$ 163°; Лит.: [1078] 261; Синт.: [589] 185

1326. **O,O-дибензоилбетулин** игольчатые крист. $C_{43}H_{56}O_4$; M 636,902; $T_{пл}$ 181°; Лит.: [55] 287

1327. **O,O-дибензоилвинная кислота моногидрат** $(C_6H_5COOCHCOOH)_2 \cdot H_2O$; $T_{пл}$ 90°; Лит.: [57] 399; Синт.: [249] 72

1328. **дибензоилметан кето-форма** $C_6H_5COCH_2COC_6H_5$; M 224,255; $T_{пл}$ 81°; Лит.: [56] 57; Синт.: [858] 186-188

1329. **1,5-дибензоилнафталин** $(C_6H_5CO)_2C_{10}H_6$; M 336,38; $T_{пл}$ 185-186°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., пиридин: л.р., сероуглерод: р., укс.: р., хлф.: л.р., этанол: р.; Лит.: [1026] 161

1330. **дибензо-18-краун-6** (2,3,11,12-дибензо-1,4,7,10,13,16-гексаоксациклооктадека-2,11-диен) бел. игольчатые крист. $C_{20}H_{24}O_6$; M 360,41; $T_{пл}$ 162,5-164°; $T_{кип}$ 380°; Раств.: ацетон: 0,7 (43.3°), бензол: 0,74 (26°), 1,3 (47°), вода: 0,1 (26°), гептан: 0,1 (91°), ДМСО: 2 (51.3°), диоксан: 0,7 (30°), метанол: 0,1 (80.8°), хлф.: 5 (26°), 5,8 (30.8°), 11,1 (55.8°), циклогексан: 0,03 (26°), этанол: 0,4 (26°); $ЛД_{50}$: 11000 (крысы, п/о); Лит.: [389] 10, [1055] 34-48, 341; Синт.: [1101] 196

1331. **дибензо-24-краун-8** бел. крист. $C_{24}H_{32}O_8$; M 448,52; $T_{пл}$ 103-114°; Раств.: ацетон: 4 (28.9°), вода: 0,1 (86.2°), гептан: 0,2 (63.3°), метанол: 0,9 (36°), хлф.: 47,9 (46.3°); $ЛД_{50}$: 300 (мыши, п/о); Лит.: [72] 103, [1055] 34-51, 341

1332. **дибензо-30-краун-10** крист. $C_{28}H_{40}O_{10}$; M 536,61; $T_{пл}$ 106-108°; Лит.: [638] 624, [72] 104

1333. **дибензо-24-краун-8-калия роданид** $C_{25}H_{32}KNO_8S$; M 545,69; $T_{пл}$ 113-114°; Лит.: [1055] 102

1334. **дибензо-18-краун-6-натрия нитрит** $C_{20}H_{24}NNaO_8$; M 429,396; $T_{пл}$ 154-157°; Лит.: [1055] 102

1335. **дибензо-18-краун-6-натрия роданид** $C_{21}H_{24}NNaO_6S$; M 441,47; $T_{пл}$ 230-232°; Лит.: [1055] 102

1336. **дибензо-18-краун-6-серебра трифторметансульфонат** бц. игольчатые крист. $C_{21}H_{24}AgF_3O_9S$; M 617,34; $T_{пл}$ 195-197°; Лит.: [1055] 121

1337. **дибензоксазепин** (11Н-дибенз[b,e]оксазепин, CR, EA 3547, дибенз[b,f] [1,4]-оксазепин) желт. крист. $C_{13}H_9NO$; M 195,22; $T_{пл}$ 72°; $T_{кип}$ 340°; Раств.: бензол: р.,

вода: 0,008 (20°), эф.: л.р., петр.эф.: р., этанол: л.р.; Лит.: [1021] 48, [59] 60, 158, [255] 209-211; Синт.: [1017] 45

1338. **дибензолхром (0)** темно-коричнев. крист. $Cr(C_6H_6)_2$; М 208,22; $Т_{пл}$ 284°; Лит.: [1046] 450-454, 460, [377] 280

1339. **диберберин ундекагидрат** желт. крист. $(C_{20}H_{19}NO_5)_2 \cdot 1_1H_2O$; М 904,905; $Т_{разл}$ 100°; Лит.: [1020] 279

1340. **диборан** (diborane(6)) бц. г. B_2H_6; М 27,67; $Т_{пл}$ -165°; $Т_{кип}$ -92,5°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 0,447 (-112°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 10 (-146°), 100 (-122°); Дип.: 0 (20°); ΔH^0_{298}: 38,5 (г); ΔG^0_{298}: 89,6 (г); S^0_{298}: 232 (г); C_p^0: 56,9 (г); $\Delta H_{пл}$: 4,47; $\Delta H_{кип}$: 13,3; $Т_{крит}$: 16,7; $P_{крит}$: 4; $Пл_{крит}$: 0,14; Лит.: [1020] 307, [376] 161-164, [768] 57, [993] 28-36

1341. **дибора тетрафторид** BF_2BF_2; М 97,616; $Т_{пл}$ -56°; $Т_{кип}$ -34°; Лит.: [376] 192, [611] 17

1342. **дибора тетрахлорид** бц. ж. BCl_2BCl_2; М 163,434; $Т_{пл}$ -92,6°; $Т_{кип}$ 65,5°; $Т_{разл}$ 0°; Лит.: [376] 192, [611] 16-17, [990] 130-131

1343. **диброма гексадекафтортриантимонат** красн. крист. $Br_2[Sb_3F_{16}]$; М 829,062; $Т_{пл}$ 85,5°; $Т_{возг}$ 200°; Лит.: [79] 452, [187] 432, [376] 531

1344. **9,10-дибромантрацен** желт. игольчатые крист. (р.п. толуол) $C_{14}H_8Br_2$; М 336; $Т_{пл}$ 226°; Лит.: [832] 28-29; Синт.: [858] 189-190

1345. **дибромацетилен** ж. BrCCBr; М 183,84; $Т_{пл}$ -24°; $Т_{кип}$ 76°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 456-457

1346. **альфа,4-дибромацетофенон** игольчатые крист. (р.п. этанол) $BrC_6H_4COCH_2Br$; М 278; $Т_{пл}$ 110°; Лит.: [832] 34-35; Синт.: [858] 138-139

1347. **1,2-дибромбензол** $C_6H_4Br_2$; М 235,92; $Т_{пл}$ 6,7°; $Т_{кип}$ 224°; Лит.: [1020] 320

1348. **1,4-дибромбензол** $C_6H_4Br_2$; М 235,92; $Т_{пл}$ 86,9°; $Т_{возг}$ 219°; $ЛД_{50}$: 3120 (б. мыши, в/ж); Лит.: [1020] 320

1349. **2,3-дибром-4,5-дигидроксибензальдегид** $(HO)_2Br_2C_6HCHO$; М 295,91; $Т_{пл}$ 204°; Лит.: [250] 185

1350. **дибромдифторметан** (фреон 12В2, хладон 12В2) CF_2Br_2; М 209,82; $Т_{пл}$ -141,1°; $Т_{кип}$ 24,2°; Пл.: 2,288 (15°, г/см^3, ж.); n = 1,399 (12°); $\Delta H_{кип}$: 24,86; $Т_{крит}$: 198,85; $P_{крит}$: 4,335; $Пл_{крит}$: 0,8664; Лит.: [1024] 279

1351. **дибромдифторсилан** SiF_2Br_2; М 225,89; $Т_{пл}$ -66,9°; $Т_{кип}$ 13,7°; Лит.: [826] 311

1352. **2,3-дибром-7,8-дихлордибензо[b,e]-1,4-диоксин** $C_{12}H_4Br_2Cl_2O_2$; М 410,873; $Т_{пл}$ 316-317°; $ЛД_{50}$: 0,01 (б. мыши, в/ж, в подсолнечном масле, время наблюдения 45 суток); Лит.: [409] 463-464

1353. **2,7-дибром-3,8-дихлордибензо[b,e]-1,4-диоксин** $C_{12}H_4Br_2Cl_2O_2$; М 410,873; $Т_{пл}$ 288-290°; $ЛД_{50}$: 0,01 (б. мыши, в/ж, в подсолнечном масле, время наблюдения 45 суток); Лит.: [409] 463-464

1354. **дибромметан** (dibromomethane) $BrCH_2Br$; М 173,85; CAS 74-95-3; $Т_{пл}$ -52,7°; $Т_{кип}$ 96-97°; Раств.: вода: 1,148 (20°); Лит.: [54] 1.168, [241] 5; Синт.: [858] 123

1355. **2,6-дибром-4-нитрофенол** желт. призматические крист. (р.п. этанол) $O_2NC_6H_2Br_2OH$; М 296,92; $Т_{пл}$ 144°; Лит.: [897] 1046-1047

1356. **1,5-дибромпентан** $Br(CH_2)_5Br$; М 229,95; $Т_{пл}$ -34°; Лит.: [54] 1.168; Синт.: [858] 124-125

1357. **1,3-дибромпропан** (1,3-dibromopropane) $BrCH_2CH_2CH_2Br$; М 201,9; $Т_{пл}$ -36°; $Т_{кип}$ 166,8°; Лит.: [54] 1.169; Синт.: [858] 113, [858] 112-113

1358. **2,3-дибромпропен** ж. $CH_2{=}CBrCH_2Br$; М 199,88; $Т_{кип}$ 140°; Лит.: [897] 910-911; Синт.: [858] 191-193

1359. **1,2-дибром-1,1,2,2-тетрафторэтан** (симм-дибромтетрафторэтан, фреон 114В2, хладон 114В2) бц. ж. CF_2BrCF_2Br; М 259,8; $Т_{пл}$ -112°; $Т_{кип}$ 47,6°; Раств.: вода: 0,002 (20°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 2,149 (25°, г/см^3, ж.); Лит.: [343] 640-642, 708-709, [417] 632

1360. **2,4-дибромфенол** игольчатые крист. $Br_2C_6H_3OH$; M 251,9; $T_{пл}$ 40°; $T_{кип}$ 238-239°; Лит.: [832] 378-379

1361. **2,6-дибромфенол** игольчатые крист. $Br_2C_6H_3OH$; M 251,9; $T_{пл}$ 56-57°; $T_{кип}$ 255-261°; Лит.: [832] 378-379

1362. **1,2-дибромэтан** (гликоля дибромгидрин, этилен бромистый, этилендибромид) бц. ж. CH_2BrCH_2Br; M 187,87; $T_{пл}$ 10°; $T_{кип}$ 131,6°; Раств.: вода: 0,43 (20°), эф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 2,1785 (20°, к в.4, ж.); Давл. паров: 14 (34°); Лит.: [897] 1142-1143; Синт.: [365] 151-152

1363. **ди-втор-бутиламин** $HN(CH(CH_3)CH_2CH_3)_2$; M 129,24; $T_{пл}$ -104°; $T_{кип}$ 135,8°; Пл.: 0,7534 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4162 (20°); pK_{BH^+} (1) = 11,01 (25°, вода); Лит.: [1020] 333

1364. **дибутиламин** $(C_4H_9)_2NH$; M 129,24; $T_{пл}$ -61,9°; $T_{кип}$ 159,6°; Пл.: 0,766 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4175 (20°); pK_{BH^+} (1) = 11,25 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 290-300 (крысы, п/о), 230 (морские свинки, п/о); Лит.: [1020] 333

1365. **1,3-ди-трет-бутил-1,3-диаза-2-силациклопент-4-ен-2-иден** бц. крист. $C_{10}H_{20}N_2Si$; M 196,36; Давл. паров: 0,1 (85°); Лит.: [376] 315

1366. **дибутилкарбонат** $CH_3CH_2CH_2CH_2OC(O)OCH_2CH_2CH_2CH_3$; M 174,237; $T_{кип}$ 206°; Лит.: [832] 356-357, [1021] 323

1367. **2,6-ди-трет-бутил-4-метилфенол** (2,6-ди-трет-бутил-п-крезол, BHT, butylated hydroxytoluene, агидол 1, алкофен БП, гомол, ионол) бел. крист. $((CH_3)_3C)_2(CH_3)C_6H_2OH$; M 220,35; $T_{пл}$ 70°; $T_{кип}$ 265°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: н.р., этанол: р.; pK_a (1) = 17,18 (25°, метанол); pK_a (1) = 12,33 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 2450 (б. крысы, п/о), 2000 (мыши, п/о); Лит.: [337] 413-414, [1026] 163, [214] 133-136, [386] 183-184, [748] 87, [910] 34, [1077] 96-97

1368. **дибутилолова дихлорид** светло-коричнев. крист. $(C_4H_9)_2SnCl_2$; M 303,84; $T_{пл}$ 43°; $ЛД_{50}$: 35 (мыши, в/ж); Лит.: [339] 441-443, [1026] 163, [1077] 98; Синт.: [589] 184

1369. **2,6-ди-трет-бутилфенол** желтоват. крист. $((CH_3)_3C)_2C_6H_3OH$; M 206,32; $T_{пл}$ 39°; Лит.: [1026] 164

1370. **O,O-ди-втор-бутилфторфосфат** $(CH_3CH_2CH(CH_3)O)_2P(O)F$; M 212,199; Давл. паров: 12 (91°); Лит.: [878] 15, [982] 268

1371. **дивинилхлорборан** $(CH_2{=}CH)_2BCl$; M 100,35; $T_{пл}$ -109,6°; $T_{кип}$ 71,1°; Лит.: [1046] 134

1372. **диводорода тетракарбонилферрат(II)** (железа карбонилгидрид) бц. ж. $H_2[Fe(CO)_4]$; M 169,9; $T_{пл}$ -70,2°; $T_{разл}$ -10°; pK_a (1) = 4,4 (20°, вода); pK_a (1) = 11,4 (25°, ацетонитрил); pK_a (2) = 13,4 (20°, вода); Лит.: [1046] 574, [286] 86-93, [495] 96, [611] 347

1373. **диводорода тетра(трифторфосфин)феррат** бц. $H_2Fe(PF_3)_4$; M 409,74; $T_{пл}$ -80°; Лит.: [611] 346

1374. **дигаллан** бц. ж. Ga_2H_6; M 145,49; $T_{пл}$ -21,4°; $T_{кип}$ 139°; $T_{разл}$ 130°; Раств.: вода: реаг.; Лит.: [897] 50-51

1375. **дигерман** бц. ж. Ge_2H_6; M 151,33; $T_{пл}$ -109°; $T_{кип}$ 29°; Раств.: аммиак жидкий: р.; Пл.: 1,98 (-109°, г/см^3, ж.); Лит.: [376] 354, [427] 114-115

1376. **дигидразина 5,5'-азотетразолат дигидрат** желт. моноклинные крист. $(N_2H_5)_2(N_4C\text{-}N{=}N\text{-}CN_4) \cdot 2H_2O$; M 266,23; $T_{разл}$ 120°; Лит.: [106] 3570-3575

1377. **дигидразина сульфат** бц. табличковидные крист. $(N_2H_5)_2SO_4$; M 162,16; $T_{пл}$ 110°; $T_{разл}$ 180°; Раств.: вода: х.р.202,2 (25°), этанол: н.р.; Пл.: 1,75 (25°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -955,6 (т); Лит.: [897] 14-15, [1020] 548

1378. **дигидрокодеин** $C_{18}H_{23}NO_3$; M 301,38; CAS 125-28-0; $T_{пл}$ 112-113°; Лит.: [26] 187

1379. **дигидрокодеина тартрат** $C_{22}H_{29}NO_9$; M 451,47; CAS 5965-13-9; $T_{пл}$ 192-193°; Лит.: [26] 187

1380. **4,4'-дигидроксиазобензол** (п-азофенол) оранжево-желт. пластинчатые крист. $HOC_6H_4N{=}NC_6H_4OH$; М 214.2; $T_{пл}$ 216-216.5°; Раств.: ацетон: р., бензол: м.р., вода: м.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [832] 16-17

1381. **2,3-дигидроксибензальдегид** (2,3-dihydroxybenzaldehyde) желт. игольчатые крист. $(HO)_2C_6H_3CHO$; М 138,121; $T_{пл}$ 108°; Раств.: ацетон: р., бензол: р. (80°), укс.: р., этанол: р.; Давл. паров: 16 (120°); Лит.: [870] 819

1382. **2,4-дигидроксибензальдегид** (бета-резорциловый альдегид) желт. игольчатые крист. $(HO)_2C_6H_3CHO$; М 138,121; $T_{пл}$ 135°; Раств.: бензол: т.р., вода: л.р., эф.: л.р., укс.: р., хлф.: р., этанол: л.р.; Давл. паров: 22 (225°); Лит.: [897] 930-931; Синт.: [249] 168-169, [688]

1383. **2,5-дигидроксибензальдегид** (2,5-dihydroxybenzaldehyde, gentisaldehyde) желт. игольчатые крист. $(HO)_2C_6H_3CHO$; М 138,121; CAS 1194-98-5; $T_{пл}$ 154°; Раств.: вода: х.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [27] 460, [832] 40-41

1384. **3,4-дигидроксибензальдегид** (протокатеховый альдегид) бц. табличковидные крист. (р.п. вода) $(HO)_2C_6H_3CHO$; М 138,121; $T_{пл}$ 154°; Раств.: вода: 5 (0°), 33 (100°), эф.: л.р., этанол: 78,9 (78°); Лит.: [897] 926-927; Синт.: [688]

1385. **3,5-дигидроксибензальдегид** (3,5-dihydroxybenzaldehyde) игольчатые крист. (р.п. лигроин) $(HO)_2C_6H_3CHO$; М 138,121; $T_{пл}$ 156°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Лит.: [870] 819

1386. **2,3-дигидроксибензойная кислота** (о-пирокатеховая кислота, пирокатехин-о-карбоновая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $(HO)_2C_6H_3COOH$; М 154,13; $T_{пл}$ 204°; pK_a (1) = 2,94 (25°, вода); Лит.: [897] 494-495, [898] 87

1387. **2,5-дигидроксибензойная кислота** (2,5-dihydroxybenzoic acid, gentisic acid, гентизиновая кислота) $(HO)_2C_6H_3COOH$; М 154,12; CAS 490-79-9; $T_{пл}$ 205°; $T_{разл}$ 205°; pK_a (1) = 2,97 (25°, вода); pK_a (2) = 10,5 (25°, вода); Лит.: [27] 461; Синт.: [308] 302

1388. **3,4-дигидроксибензойная кислота** (протокатеховая кислота) моноклинные крист. $(HO)_2C_6H_3COOH$; М 154,13; $T_{пл}$ 199°; $T_{разл}$ 199°; pK_a (1) = 4,48 (25°, вода); Лит.: [897] 926-927, [898] 88

1389. **2,6-дигидроксибензойная кислота моногидрат** (гамма-резорциловая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $(HO)_2C_6H_3COOH \cdot H_2O$; М 172,15; $T_{пл}$ 167°; pK_a (1) = 1,3 (25°, вода); Лит.: [897] 930-931, [898] 88

1390. **3,5-дигидроксибензойная кислота сесквигидрат** (альфа-резорциловая кислота) бц. призматические крист. $_2(HO)_2C_6H_3COOH \cdot 3H_2O$; М 362,286; $T_{пл}$ 232-233°; pK_a (1) = 4.04 (25°, вода); Лит.: [897] 930-931, [898] 88

1391. **2,4-дигидроксибензойная кислота тригидрат** (бета-резорциловая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. диэтиловый эфир) $(HO)_2C_6H_3COOH \cdot 3H_2O$; М 208,19; $T_{пл}$ 213-227°; pK_a (1) = 3,29 (25°, вода); Лит.: [897] 930-931, [898] 87; Синт.: [659] 436-437

1392. **1,4-дигидрокси-2-бромбензол** (бромгидрохинон) HOC_6H_3BrOH; М 189.007; $T_{пл}$ 110-111°; Лит.: [1026] 12

1393. **1,2-дигидрокси-3-(N,N-ди(карбоксиметил)аминометил)-9,10-антрахинон** (ализаринкомплексон) желтовато-коричн. крист. $C_{19}H_{15}NO_8$; М 385,32; $T_{пл}$ 179-180°; Лит.: [1026] 21

1394. **7,4'-дигидроксиизофлавон** (дайдзеин) ; $T_{пл}$ 320°; Лит.: [472] 9

1395. **2,5-дигидроксикоричная кислота** крист. (р.п. вода) $(HO)_2C_6H_3CH{=}CHCOOH$; М 180,157; $T_{пл}$ 207°; Раств.: этанол: р.; Лит.: [832] 332-333, [897] 732-733; Синт.: [494] 161

1396. **3,4-дигидроксикоричная кислота** (3,4-dihydroxycinnamic acid, caffeic acid, кофейная кислота) желт. моноклинные крист. (р.п. вода) $(HO)_2C_6H_3CH{=}CHCOOH$; М 180,16; $T_{пл}$ 195°; $T_{разл}$ 195°; Раств.: вода: р., эф.: т.р., этанол: л.р.; Лит.: [55] 407, [897] 734-735

1397. **7,8-дигидроксикумарин** (дафнетин) желт. игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_9H_6O_4$; М 178,15; $T_{пл}$ 256°; Раств.: вода: р. (100°), эф.: т.р., этанол: р.; Лит.: [897] 636-637, [477] 676

1398. **ди-(4-гидроксикумаринил-3)метан** (дикумарин) бел. крист. $C_{19}H_{12}O_6$; М 336,29; $T_{пл}$ 290°; Раств.: ацетон: о.м.р., вода: о.м.р., эф.: о.м.р., пиридин: р., хлф.: м.р., этанол: о.м.р.; Лит.: [284] 266

1399. **ди-(4-гидроксикумаринил-3)уксусной кислоты этиловый эфир** (неодикумарин) бел. крист. $C_{22}H_{16}O_8$; М 408,36; $T_{пл}$ 175°; Раств.: ацетон: т.р., вода: о.м.р., эф.: м.р., этанол: м.р.; Лит.: [284] 266

1400. **4,5-дигидрокси-3-метоксибензальдегид** (5-оксиванилин) игольчатые крист. (р.п. бензол) $(CH_3O)(HO)_2C_6H_2CHO$; М 152,147; $T_{пл}$ 130-131°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Лит.: [56] 582; Синт.: [444] 19-20

1401. **5,4'-дигидрокси-7-метоксиизофлавон** (прунетин) ; $T_{пл}$ 240°; Лит.: [472] 10

1402. **2,7-дигидроксинафталин** $C_{10}H_8O_2$; М 160,169; $T_{пл}$ 194°; Раств.: вода: 0,108 (14°); Лит.: [1021] 73

1403. **3,4-дигидрокси-омега-хлорацетофенон моногидрат** (хлорацетопирокатехин моногидрат) $(HO)_2C_6H_3COCH_2Cl \cdot H_2O$; М 204,60766; $T_{пл}$ 178°; Лит.: [480]; Синт.: [480] 190-191

1404. **1-(3,5-дигидроксифенил)-2-(изопропиламино)этанола сульфат** (алупент, астмопент, метапротеренола сульфат, орципреналина сульфат) бц. крист. $C_{22}H_{36}N_2O_{10}S$; М 520,59; $T_{пл}$ 202-203°; Лит.: [1022] 413

1405. **1,4-дигидрокси-2-хлорбензол** (хлоргидрохинон) HOC_6H_3ClOH; М 144,56; $T_{пл}$ 103-104°; Лит.: [1026] 12

1406. **3,4-дигидроксициклобутен-3-дион-1,2** (squaric acid, квадратная кислота) бц. крист. $C_4H_2O_4$; М 114,06; CAS 2892-51-5; $T_{пл}$ 293-294°; pK_a (1) = 1,5 (20°, вода); pK_a (2) = 2,93 (20°, вода); Лит.: [1022] 366, [11] 352, [978] 177

1407. **3,4-дигидро-6-метил-1,2,3-оксатиазин-4-он-2,2-диоксид** $C_4H_5NO_4S$; М 163,15; $T_{пл}$ 123,5°; Лит.: [520] 86-87

1408. **дигидросангвинарин** $C_{20}H_{15}NO_4$; М 333,337; $T_{пл}$ 188-189°; Лит.: [1006] 42

1409. **5,10-дигидрофеназин** ромбические крист. $C_{12}H_{10}N_2$; М 182,2212; $T_{пл}$ 317°; Лит.: [832] 370-371

1410. **дигоксин** бел. крист. $C_{41}H_{64}O_{14}$; М 780,94; CAS 20830-75-5; $T_{пл}$ 265°; $T_{разл}$ 265°; Раств.: вода: 0,0098 (25°), этанол: н.р.; $ЛД_{50}$: 0,2 (кошки, п/о), 3,5 (морские свинки, п/о), 7,67 (мыши, в/в), 0,075 (человек, п/о); Лит.: [784] 284, [211] 162, [748] 443, [1000] 206

1411. **O,O-ди(1,3-диметилбутил)фторфосфат** $((CH_3)_3CCH_2CH(CH_3)O)_2P(O)F$; М 296,36; Давл. паров: 1 (106°); Лит.: [878] 15, [982] 268

1412. **ди(1,3-ди(2-метилтетразол-5-ил)триазен)никель** темно-красн. крист. $C_8H_{12}N_{22}Ni$; М 475,022; $T_{разл}$ 250°; Лит.: [963] 590

1413. **дидодецилртуть** бц. крист. $Hg(C_{12}H_{25})_2$; М 539,244; $T_{пл}$ 45°; Лит.: [1023] 280

1414. **дижелеза борид** Fe_2B; М 122,501; $T_{пл}$ 1389°; Лит.: [611] 341

1415. **дижелеза нитрид** сер. ромбические крист. Fe_2N; М 125,697; $T_{разл}$ 200°; Пл.: 6,35 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 58-59

1416. **дижелеза нонакарбонил** оранжев. гексагональные крист. $Fe_2(CO)_9$; М 363,79; $T_{разл}$ 100°; Раств.: ацетон: м.р., бензол: н.р., вода: н.р., эф.: н.р., пиридин: р., толуол: р., этанол: м.р.; Пл.: 2,085 (18°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 60-61, [1021] 130, [611] 347-348

1417. **дижелеза октакарбонилдииодид** бел. $Fe_2(CO)_8I_2$; М 589,58; $T_{пл}$ -5°; Лит.: [611] 348

1418. **дижелеза фосфид** серо-черн. тригональные крист. Fe_2P; М 142,67; $T_{пл}$ 1290°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,56 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -163 (т); Лит.: [897] 62-63, [1021] 140

1419. **O,O-диизоамилфторфосфат** $((CH_3)_2CHCH_2CH_2O)_2P(O)F$; M 240,252; Давл. паров: 23 (138°); Лит.: [878] 15, [982] 268

1420. **диизобутиламин** $HN(CH_2CH(CH_3)_2)_2$; M 129,24; $T_{пл}$ -73,5°; $T_{кип}$ 139,5°; Пл.: 0,745 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4093 (20°); pK_{BH^+} (1) = 10,91 (25°, вода); Лит.: [1020] 333

1421. **диизопропиловый эфир** (2-изопропоксипропан) бц. ж. $(CH_3)_2CHOCH(CH_3)_2$; M 102,18; $T_{пл}$ -60°; $T_{кип}$ 69°; Раств.: вода: 0,2 (20°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,7258 (20°, г/см^3, ж.), 0,7247 (21°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 690-691

1422. **O,O-диизопропилфторфосфат** (ДФФ, дифлос) бц. ж. $((CH_3)_2CHO)_2P(O)F$; M 184,17; $T_{пл}$ -82°; Раств.: вода: 1,5 (20°), орг. р-ли: р.; Пл.: 1,065 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,379 (20°); Давл. паров: 12 (67,5°); Вязк.: 16,5 (20°); $ЛД_{50}$: 0,4 (б. мыши, в/в), 5 (б. мыши, п/к), 0,5 (кролики, в/в), 0,75 (кролики, в/м), 1 (кролики, п/к), 1 (кролики, в/б), 1,15 (кролики, в глаз), 7,5 (крысы, п/о), 36,8 (мыши, п/о), 3,56 (мыши, в/м), 3 (мыши, в/б), 0,3 (обезьяны, в/в); Лит.: [326] 252, [1021] 56, [255] 117, [363] 8, [658] 14, [812] 169, [878] 12-14, [1083] 126-133

1423. **N,N-диизопропилэтиламин** $C_2H_5N(CH(CH_3)_2)_2$; M 129,25; CAS 7087-68-5; $T_{кип}$ 127°; Пл.: 0,742 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4133 (20°); pK_{BH^+} (1) = 10,9 (25°, вода); Лит.: [27] 471, [1000] 209

1424. **диизопропилэтиламмония трифторацетат** $((CH_3)_2CH)_2NHC_2H_5(CF_3COO)$; M 243,27; $T_{пл}$ 92-93°; Лит.: [239] 192

1425. **1,3-диизоцианобензол** NCC_6H_4NC; M 128,131; $T_{пл}$ 107°; Лит.: [1021] 190

1426. **дииода тетраоксид** лимонно-желт. крист. I_2O_4; M 317,807; $T_{разл}$ 85-135°; Разл. на: иода(V) оксид, иод; Пл.: 4,2 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [377] 196

1427. **дииода ундекафтордиантимонат** темно-син. крист. $I_2Sb_2F_{11}$; M 706,311; $T_{пл}$ 127°; Лит.: [377] 188

1428. **дииода ундекафтордитанталат** син. $I_2Ta_2F_{11}$; M 824,69; $T_{пл}$ 120°; Лит.: [377] 188

1429. **дииодацетилен** бц. ромбические крист. C_2I_2; M 277,82; $T_{пл}$ 80°; $T_{разл}$ 100°; Раств.: лигроин: т.р.; Лит.: [897] 458-459, [382] 423, [941] 53; Синт.: [318] 149

1430. **1,4-дииодбутан** $ICH_2CH_2CH_2CH_2I$; M 309,9; $T_{пл}$ 5,8°; Лит.: [832] 130-131; Синт.: [238] 284

1431. **1,6-дииодгексан** бц. ж. $ICH_2(CH_2)_4CH_2I$; M 337,96; $T_{пл}$ 6-9,5°; Лит.: [897] 580-581

1432. **дииодметан** (methylene iodide, метилен иодистый) бц. ж. CH_2I_2; M 267,83; CAS 75-11-6; $T_{пл}$ 6,02°; $T_{кип}$ 180,4°; $T_{разл}$ 180°; Раств.: вода: 0,0833 (25°), 0,1238 (30°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 3,119 (6°, г/см^3, ж.), 3,3326 (15°, г/см^3, ж.), 3,3254 (40°, г/см^3, ж.), 2,722 (180°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 11 (70°); Дип.: 1,14 (20°); ΔH^0_{298}: 67 (ж); S^0_{298}: 215 (ж); C_p^0: 134 (ж); $\Delta H_{пл}$: 12,02; ΔH^0_{298}: 121 (г); S^0_{298}: 310 (г); C_p^0: 57,6 (г); Лит.: [897] 790-791, [241] 6, [382] 448, [600] 33, 47, 55, 143, 149; Синт.: [858] 222-224, [1098] 55

1433. **1,2-дииодэтан** (этилен иодистый, этилендииодид) желт. моноклинные крист. ICH_2CHI; M 281,85; $T_{пл}$ 81-82°; $T_{кип}$ 200°; Пл.: 3,325 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [832] 434-435, [897] 1142-1143

1434. **дикалия гексаизобутилдиалюминид** коричнев. $K_2Al_2(CH(CH_3)CH_2CH_3)_6$; M 474,85; $T_{пл}$ 40°; Лит.: [376] 246

1435. **1,12-дикарбадодекаборан(12)** $C_2H_{12}B_{10}$; M 144,227; $T_{пл}$ 261°; Лит.: [376] 180

1436. **1,2-дикарбадодекаборан(12)** $C_2H_{12}B_{10}$; M 144,227; $T_{пл}$ 320°; Лит.: [376] 180

1437. **1,7-дикарбадодекаборан(12)** $C_2H_{12}B_{10}$; M 144,227; $T_{пл}$ 265°; Лит.: [376] 180

1438. **ди-(4-карбоксифенил)фенилфосфиноксид** $C_6H_5P(O)(C_6H_4COOH)_2$; M 366,304; $T_{пл}$ 306°; Лит.: [354] 110

1439. **ди-(4-карбоксифенил)-4-хлорфенилфосфиноксид** $ClC_6H_4P(O)(C_6H_4COOH)_2$; M 400,75; $T_{пл}$ 76°; Лит.: [354] 110

1440. **дикетен** $C_4H_4O_2$; М 84,07; $T_{пл}$ -8°; $T_{кип}$ 127,4°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; Пл.: 1,0943 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4378 (20°); Лит.: [946] 230-246, [1026] 167
1441. **дикобальта карбид** Co_2C; М 129,877; $T_{разл}$ 450°; Лит.: [611] 341
1442. **дикобальта октакарбонил** оранжево-красн. крист. $Co_2(CO)_8$; М 341,95; $T_{пл}$ 51°; $T_{разл}$ 52°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., сероуглерод: р., этанол: р.; Пл.: 1,73 (18°, г/см^3, т.); $ЛД_{50}$: 377 (мыши, в/ж); Лит.: [339] 539-541, [855] 113, [1046] 540, [768] 73
1443. **дикобальта фосфид** Co_2P; М 148,84; $T_{пл}$ 1386°; Лит.: [1021] 414
1444. **дикотекс** (2-метил-4-хлорфеноксиуксусная кислота, 2М-4Х, МСРА, метаксон) $(CH_3)ClC_6H_3OCH_2COOH$; М 200,62; $T_{пл}$ 120°; Раств.: вода: 0,63 (20°); $ЛД_{50}$: 540 (мыши, п/о); Лит.: [338] 131-132, [1024] 297
1445. **дикумилпероксид** (дикумила перекись, кумила пероксид) бц. крист. $(C_6H_5C(CH_3)_2O)_2$; М 270,37; $T_{пл}$ 40°; Раств.: бензол: 318,4 (20°), вода: н.р., метанол: 33,5 (20°), петр.эф.: 204 (20°), тетрахлорметан: 141 (20°), этанол: р.14,55 (20°); Пл.: 1,08 (20°, г/см^3, т.); n = 1,586 (21°); Давл. паров: 0,2 (100°); Лит.: [1021] 555, [1026] 292
1446. **дильдрин** (3,4,5,6,13,13-гексахлор-10-оксапентацикло[6,3.1,1^{3,6}.0^{2,7}.0^{9,11}]тридец-4-ен) бел. пор. $C_{12}H_8Cl_6O$; М 380,9; $T_{пл}$ 175-176°; $T_{кип}$ 385°; Раств.: ацетон: 32,9 (25°), вода: 0,00002 (20°); Лит.: [337] 347-349, [638] 558, [561] 73-74
1447. **димагния трикарбид** Mg_2C_3; М 84,64; $T_{разл}$ 750°; Разл. на: графит, магний; Лит.: [611] 125
1448. **димарганца декакарбонил** золотисто-желт. крист. $Mn_2(CO)_{10}$; М 389,977; $T_{пл}$ 155°; Лит.: [855] 117, [79] 1631, 1648, [377] 392-394
1449. **димарганца фосфид** Mn_2P; М 140,85; $T_{пл}$ 1327°; Лит.: [1021] 648
1450. **димедрол** (2-диметиламиноэтилового эфира бензгидрола гидрохлорид, дифенгидрамин) бел. крист. $C_{17}H_{23}ClNO$; М 292,824; CAS 58-73-1; $T_{пл}$ 170°; Раств.: бензол: о.м.р., вода: л.р., эф.: о.м.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [784] 304-305, [901] 864-865, [284] 130
1451. **диметиламидо-О-3-диметиламинопропил-фторфосфат** (ЕА 5414) ж. $(CH_3)_2NP(O)(F)OCH_2CH_2CH_2N(CH_3)_2$; М 212,2; $T_{кип}$ 224°; Пл.: 1,04 (20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 0,014 (25°); Лит.: [59] 140-141
1452. **диметиламидо-О-2-диметиламиноэтил-фторфосфат** (ЕА 5365, GV) бц. $(CH_3)_2NP(F)(O)OCH_2CH_2N(CH_3)_2$; М 198,18; CAS 141102-74-1; $T_{пл}$ -110°; $T_{кип}$ 226°; $ЛД_{50}$: 0,19 (крысы, п/о), 0,011 (крысы, в/в), 0,017 (крысы, в/м), 0,0276 (мыши, в/в); Лит.: [73] 333, [78] 100-103, [166] 40-47, [265] 82-83
1453. **диметиламидо-О-2-диметиламиноэтил-фторфосфата метилиодид** (ЕА 5366) $(CH_3)_2NP(O)(F)OCH_2CH_2N(CH_3)_3I$; М 340,115; $T_{пл}$ 106°; Лит.: [60] 34, 654
1454. **N,N-диметиламидо-О-этилфторфосфат** (fluorotabun, фтортабун) ж. $(CH_3)_2NP(O)(F)OC_2H_5$; М 155,1; CAS 358-29-2; Раств.: вода: р.; Давл. паров: 2 (50°); $ЛД_{50}$: 2,5 (мыши, п/к); Лит.: [60] 24-25, [982] 284-285
1455. **диметиламин** бц. г. $(CH_3)_2NH$; М 45,09; CAS 124-40-3; $T_{пл}$ -93°; $T_{кип}$ 7,4°; Раств.: вода: х.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,6804 (0°, г/см^3, ж.); pK_{BH^+} (1) = 10,71 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 316 (б. мыши, п/о), 698 (крысы, в/ж); Лит.: [768] 143, [934] 41, [1077] 107
1456. **диметиламина гидрохлорид** игольчатые крист. $(CH_3)_2NH\ HCl$; М 81,55; $T_{пл}$ 171°; Раств.: вода: 369 (25°), эф.: н.р., хлф.: 25,16 (27°), этанол: л.р.; Лит.: [897] 648-649
1457. **4-(диметиламино)азобензол** (диметиловый желтый, метиловый желтый) оранжево-желт. пор. $C_6H_5NNC_6H_4N(CH_3)_2$; М 225,3; $T_{пл}$ 114-117°; Лит.: [465] 107-108
1458. **4-(диметиламино)бензальдегид** $(CH_3)_2NC_6H_4CHO$; М 149,19; $T_{пл}$ 74°; Лит.: [832] 40-41; Синт.: [858] 193-196

1459. **4-диметиламино-3,5-диметилфенил-N-метилкарбамат** (дауко-139, цектран) $(CH_3)_2N(CH_3)_2C_6H_2OCONHCH_3$; М 222,284; $Т_{пл}$ 85°; $ЛД_{50}$: 75 (б. крысы, в/ж), 39 (б. мыши, в/ж); Лит.: [338] 65

1460. **dl-6-(N,N-диметиламино)-4,4-дифенилгептанон-3** $C_{21}H_{27}NO$; М 309,445; $Т_{пл}$ 74-80°; Лит.: [223] 52-54

1461. **dl-6-(N,N-диметиламино)-4,4-дифенилгептанона-3 гидробромид** $C_{21}H_{28}BrNO$; М 290,36; $Т_{пл}$ 228-231°; Лит.: [223] 52-54

1462. **dl-6-(N,N-диметиламино)-4,4-дифенилгептанона-3 гидрохлорид** (аданон, амидон, анадон, гептадон, дианон, метадон, фенадон) бел. крист. $C_{21}H_{28}ClNO$; М 345,906; $Т_{пл}$ 231-233°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Лит.: [223] 52-54, [901] 952-953, 994, [274] 144, [445] 96-97, [521] 281-284, [994] 231-232

1463. **3-диметиламино-1-пропанол** $(CH_3)_2NCH_2CH_2CH_2OH$; М 103,17; CAS 3179-63-3; $Т_{кип}$ 164°; Пл.: 0,872 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,436 (20°); Лит.: [27] 488

1464. **10-(2-диметиламинопропил)фенотиазина гидрохлорид** (дипразин) бел. крист. $C_{17}H_{21}ClN_2S$; М 320,88; $Т_{пл}$ 223°; Раств.: вода: о.х.р., эф.: н.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 323, [994] 322-323

1465. **10-(3-диметиламинопропил)фенотиазина гидрохлорид** (кальмизан, промазин, пропазин, протактил, спарин, талофен) бел. крист. $C_{17}H_{21}ClN_2S$; М 320,88; $Т_{пл}$ 180°; Раств.: бензол: н.р., вода: о.х.р., эф.: н.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 323, [313] 127-128

1466. **4-диметиламино-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** $(CH_3)_2NC(CH_2O)_3PO$; М 193,138; $Т_{пл}$ 211-213°; $ЛД_{50}$: 3 (мыши, в/б); Лит.: [551] 12, 64

1467. **4-(N,N-диметиламино)фенилпентазол** светло-желт. $(CH_3)_2NC_6H_4N(N{=}N)_2$; М 190,21; $Т_{разл}$ 50°; Лит.: [3] 374, [50] 843

1468. **2-(диметиламино)этанол** (бета-диметиламиноэтиловый спирт) бц. ж. $(CH_3)_2NCH_2CH_2OH$; М 89,14; $Т_{кип}$ 131-135°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8866 (20°, к в.4, ж.); $ЛД_{50}$: 5600 (крысы, в/ж); Лит.: [897] 1130-1131

1469. **О-диметиламиноэтил-метилфторфосфоната иодметилат** (метилфторфосфорилхолина иодид) $CH_3P(F)(O)OCH_2CH_2N(CH_3)_3I$; М 311,07; $Т_{пл}$ 152°; $ЛД_{50}$: 0,01 (мыши, в/в), 0,1 (мыши, в/б); Лит.: [825] 132, [982] 317, 325

1470. **диметиламмония 5-метилтетразолат** $(CH_3)_2NH_2CN_4CH_3$; М 129,16; $Т_{пл}$ 90°; Лит.: [233] 102

1471. **3,4-диметиланилин** (3,4-ксилидин) призматические крист. $(CH_3)_2C_6H_3NH_2$; М 121,2; $Т_{пл}$ 51°; $Т_{кип}$ 226°; Лит.: [832] 20-21; Синт.: [864] 58

1472. **N,N-диметиланилин** желт. ж. $C_6H_5N(CH_3)_2$; М 121,19; $Т_{пл}$ 2,5°; $Т_{кип}$ 193°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9557 (20°, к в.4, ж.); pK_{BH^+} (1) = 5,06 (25°, вода); Лит.: [897] 426-427, [1020] 89, [386] 184

1473. **диметиларсин** $(CH_3)_2AsH$; М 105,999; $Т_{кип}$ 35,6°; Лит.: [613] 20

1474. **диметиларсиновая кислота** (алкарген, какодиловая кислота) бц. крист. $(CH_3)_2As(O)OH$; М 137,98; $Т_{пл}$ 200°; Раств.: вода: 83 (22°), эф.: н.р., этанол: 28,5 (15°); pK_a (1) = 6,19 (25°, вода); Лит.: [897] 704-705

1475. **N,N-диметилбензиламин** бц. ж. $C_6H_5CH_2N(CH_3)_2$; М 135,21; $Т_{пл}$ -60°; $Т_{кип}$ 180-182°; pK_{BH^+} (1) = 9,02 (25°, вода); Лит.: [1021] 62

1476. **3,5-диметилбензойная кислота** (3,5-ксилиловая кислота, мезитиленовая кислота, симм-м-ксилиловая кислота) моноклинные крист. (р.п. этанол) $(CH_3)_2C_6H_3COOH$; М 150,17; $Т_{пл}$ 166-170°; pK_a (1) = 4,32 (25°, вода); Лит.: [897] 774-775, [898] 90

1477. **1,2-диметилбензол** (o-xylene, орто-ксилол) бц. ж. $C_6H_4(CH_3)_2$; М 106,17; $Т_{пл}$ -25,175°; $Т_{кип}$ 144,41°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: 0,0175 (20°), н.р., эф.: х.р., петр.эф.: смеш., тетрахлорметан: смеш., этанол: х.р.; $ЛД_{50}$: 3567 (крысы, в/ж); $Т_{крит}$: 359; $Р_{крит}$: 3,65; Лит.: [57] 677, [343] 160, [241] 492-493, [768] 155

1478. **1,3-диметилбензол** (мета-ксилол) бц. ж. $C_6H_4(CH_3)_2$; М 106,17; $T_{пл}$ -47,872°; $T_{кип}$ 139,1°; Раств.: вода: 0,0196 (25°), 0,03749 (67.7°); $ЛД_{50}$: 4988 (крысы, в/ж); $T_{крит}$: 346; $P_{крит}$: 3,55; Лит.: [343] 160, [762] 625-627, [241] 491, [245] 79, [768] 155

1479. **1,4-диметилбензол** (пара-ксилол) бц. ж. $C_6H_4(CH_3)_2$; М 106,17; $T_{пл}$ 13,26°; $T_{кип}$ 138,35°; Раств.: вода: 0,01911 (20°), 0,05152 (99.99°); $ЛД_{50}$: 3910 (крысы, в/ж); $T_{крит}$: 345; $P_{крит}$: 3,44; Лит.: [343] 160, [241] 491-492, [768] 155

1480. **диметилбериллий** бц. крист. $Be(CH_3)_2$; М 39,081; $T_{возг}$ 200°; Раств.: бензол: н.р., вода: реаг., эф.: р.; Давл. паров: 5 (130°); Лит.: [647] 39, [611] 494

1481. **диметилбериллий - триметиламин (1/1)** $(CH_3)_3NBe(CH_3)_2$; М 98,19; $T_{пл}$ 36°; Давл. паров: 4 (36°); Лит.: [611] 494

1482. **O,O-диметил-S-(1,2-бис(карбэтокси)этил)дитиофосфат** (ТМ-4049, карбафос, карбофос, малатион, малатон, соединение 4049, эмматос) $(CH_3O)_2P(S)SCH(COOC_2H_5)CH_2COOC_2H_5$; М 330,36; $T_{пл}$ 2,85°; $ЛД_{50}$: 1400 (крысы, п/о); Лит.: [901] 544-545, [1021] 240

1483. **2,2-диметилбутан** бц. ж. $CH_3C(CH_3)_2CH_2CH_3$; М 86,18; $T_{пл}$ -99,8°; $T_{кип}$ 49,74°; Лит.: [1020] 508

1484. **2,3-диметилбутан** бц. ж. $CH_3CH(CH_3)CH(CH_3)CH_3$; М 86,18; $T_{пл}$ -128,54°; $T_{кип}$ 57,99°; Лит.: [1020] 508

1485. **3,3-диметилбутанон-2** (пинаколин) $CH_3COC(CH_3)_2CH_3$; М 100,16; $T_{пл}$ -49,8°; $T_{кип}$ 106,3°; Лит.: [832] 162-163; Синт.: [858] 340-341

1486. **2,2-диметилбутановая кислота** (альфа, альфа-диметилмасляная кислота, диметилэтилуксусная кислота) бц. ж. $CH_3CH_2C(CH_3)_2COOH$; М 116,16; $T_{пл}$ -14°; $T_{кип}$ 187°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 772-773

1487. **2,3-диметил-2-бутанол** (диметилизопропилкарбинол) бц. ж. $(CH_3)_2C(OH)CH(CH_3)_2$; М 102,18; $T_{пл}$ -14°; $T_{кип}$ 120°; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 0,8232 (19°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 550-551

1488. **3,3-диметилбутин-1** $(CH_3)_3CCCH$; М 82,1; $T_{пл}$ -81,2°; $T_{кип}$ 39-40°; Лит.: [832] 180-181; Синт.: [924] 57

1489. **диметилвисмута хлорид** $(CH_3)_2BiCl$; М 274,502; $T_{пл}$ 116°; Лит.: [647] 225

1490. **2,6-диметил-2,5-гептадиен-4-он** (диизопропилиденацетон, форон) желтовато-зел. призматические крист. $C_9H_{14}O$; М 138,21; $T_{пл}$ 28°; $T_{кип}$ 197,8°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,885 (20°, г/см^3, т.); n = 1,4998 (20°); Давл. паров: 14 (79,8°); Лит.: [897] 1060-1061, [1021] 376, [1026] 626; Синт.: [677] 94-95

1491. **(+/-)-17,22-диметилгептатриаконтан** $C_{39}H_{80}$; М 549,053; $T_{пл}$ 37°; Лит.: [799] 81-82

1492. **диметилгермания дихлорид** $(CH_3)_2GeCl_2$; М 173,615; $T_{пл}$ -22°; $T_{кип}$ 123°; Пл.: 1,4926 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4555 (20°); Лит.: [647] 159

1493. **1,1-диметилгидразин** (N,N-диметилгидразин, несим-диметилгидразин) бц. дымящая крист. $(CH_3)_2N\text{-}NH_2$; М 60,1; $T_{пл}$ -58°; $T_{кип}$ 63,9°; Раств.: вода: р., ДМФА: р., эф.: р., орг. р-ли: р., этанол: р.; Пл.: 0,791 (22°, г/см^3, ж.); n = 1,4075 (22°); pK_{BH^+} (1) = 7,21 (30°, вода); Лит.: [339] 95-96, [1021] 62-63, [1026] 170, [280] 173-174, [417] 700-706

1494. **диметилглиоксим** $CH_3C(=NOH)C(=NOH)CH_3$; М 116,12; $T_{пл}$ 238°; $T_{разл}$ 238°; pK_a (1) = 11,1 (18°, вода); Лит.: [898] 87, [736] 16

1495. **3,3-диметилдиазиридин** $(CH_3)_2C(NH)_2$; М 72,109; $T_{пл}$ 40°; $T_{кип}$ 106°; Лит.: [1080] 108

1496. **O,O-диметил-S-(4,6-диамино-1,3,5-триазинилметил)дитиофосфат** (ПП-175, меназон, сайфос, сафизон) $(CH_3O)_2P(S)SCH_2C_3N_3(NH_2)_2$; М 281,3; $T_{пл}$ 160-162°; Раств.: вода: 0,024 (20°); $ЛД_{50}$: 1950 (крысы, п/о); Лит.: [901] 546-547, [1026] 322

1497. **O,O-диметил-O-(1,2-дибром-2,2-дихлорэтил)фосфат** (К-4355, РЕ-4355, дибром, налед) $(CH_3O)_2P(O)OCHBrCBrCl_2$; М 380,79; $T_{пл}$ 26°; $ЛД_{50}$: 430 (крысы, п/о); Лит.: [339] 154-155, [901] 536-537, [1021] 240, [561] 406-407

1498. **диметилдибромсилан** бц. ж. $(CH_3)_2SiBr_2$; M 217,963; $T_{пл}$ -58°; $T_{кип}$ 112°; Лит.: [1022] 404

1499. **O,O-диметил-S-(3,4-дигидро-4-оксо-1,2,3-бензотриазин-3-илметил)дитиофосфат** (Р-1582, азинфосметил, байер 17147, гузатион, гутион) $C_{10}H_{12}N_3O_3PS_2$; M 317,324; $T_{пл}$ 73°; $ЛД_{50}$: 15 (крысы, п/о); Лит.: [901] 532-533

1500. **O,O-диметил-O-(1,3-ди(карбометокси)-1-пропен-2-ил)фосфат** (ГЦ 3707, ЭНТ-24833, бомил) $C_9H_{15}O_8P$; M 282,184; Раств.: ацетон: р., вода: н.р., ксилол: р., хлф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 2 (160°); $ЛД_{50}$: 32 (крысы, п/о); Лит.: [901] 528-529

1501. **O,O-диметил-O-(1-диметиламидокарбонил-1-пропен-2-ил)фосфат** (СД-3562, Ц-709, бидрин, дикротофос, карбикрон) $C_9H_{17}O_5P$; M 236,202; $T_{кип}$ 400°; Раств.: ацетон: р., вода: х.р., ксилол: р., этанол: р.; Пл.: 1,22 (20°, г/см^3, ж.); $ЛД_{50}$: 22 (крысы, п/о); Лит.: [901] 528-529, [1021] 240

1502. **O,O-диметил-O-(3,5-диметил-4-метилтиофенил)тиофосфат** (Г-347, байер 37342) $(CH_3O)_2P(S)OC_6H_2(CH_3)_2SCH_3$; M 292,36; $T_{пл}$ 33°; $ЛД_{50}$: 1000 (крысы, п/о); Лит.: [901] 526-527

1503. **O,O-диметил-O-(4-(N,N-диметилсульфамил)фенил)тиофосфат** (CL-38023, фамофос) $C_{10}H_{16}NO_5PS_2$; M 325,342; $T_{пл}$ 55°; $ЛД_{50}$: 35 (крысы, п/о); Лит.: [901] 564-565

1504. **3,4-диметил-2,5-диметоксиамфетамина гидрохлорид** (G, GANESHA) $(CH_3)_2(CH_3O)_2C_6HCH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; M 259,772; $T_{пл}$ 168-169°; Лит.: [216]

1505. **N,N-диметил-2,5-диметокси-4-иодамфетамина оксалат** (IDNNA) $C_{15}H_{22}INO_6$; M 439,24; $T_{пл}$ 145-146°; Лит.: [216]

1506. **N,N-диметил-2,5-диметокси-4-метилфенилэтиламина гидрохлорид** $CH_3(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH_2NH(CH_3)_2Cl$; M 259,772; $T_{пл}$ 169°; Лит.: [216]

1507. **1,1'-диметил-4,4'-дипиридила дихлорид** (паракват) бел. крист. $C_{12}H_{14}Cl_2N_2$; M 257,159; $T_{пл}$ 300°; $T_{разл}$ 300°; Раств.: вода: х.р., этанол: х.р.; $ЛД_{50}$: 256 (крысы-самки, п/о), 32 (крысы-самки, п/к), 27 (крысы-самки, в/б), 223 (крысы-самцы, п/о), 27 (крысы-самцы, п/к), 25 (крысы-самцы, в/б), 290 (мыши-самки, п/о), 37 (мыши-самки, п/к), 360 (мыши-самцы, п/о), 41 (мыши-самцы, п/к), 4 (мыши-самцы, в/б); Лит.: [326] 137-138, [338] 452-454

1508. **диметилдисульфид** CH_3SSCH_3; M 94,199; $T_{кип}$ 109,7°; Лит.: [417] 632

1509. **O,O-диметил-O-(2,5-дихлор-4-бромфенил)тиофосфат** (С-1942, бромофос, нексон) $(CH_3O)_2P(S)OC_6H_2BrCl_2$; M 366; $T_{пл}$ 54°; $ЛД_{50}$: 5000 (крысы, п/о); Лит.: [901] 528-529

1510. **O,O-диметил-O-2,2-дихлорвинилфосфат** (ДДВФ, дихлорфос, дихлофос) $(CH_3O)_2P(O)OCH=CCl_2$; M 204,98; $T_{кип}$ 74,1°; Раств.: вода: 1 (20°); $ЛД_{50}$: 50 (крысы, п/о); Лит.: [339] 155-156, [1021] 240, [471] 6, [1083] 51-62

1511. **диметилдихлорсилан** ж. $(CH_3)_2SiCl_2$; M 129,06; $T_{пл}$ -80°; $T_{кип}$ 70°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 1,0715 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 944-945, [386] 184

1512. **диметилендисульфат** бц. пор. $CH_2(OSO_2O)_2CH_2$; M 220,178; $T_{пл}$ 155°; $T_{разл}$ 155°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [311] 222-223, [914] 85-86

1513. **1,3-диметилимидазолинилиден-2** $(CHN(CH_3))_2C$; M 96,13; $T_{пл}$ 70°; Лит.: [879] 73

1514. **диметилкадмий** $Cd(CH_3)_2$; M 142,48; $T_{пл}$ -4,5°; $T_{кип}$ 105,5°; Лит.: [907] 121

1515. **O,O-диметил-N-(карбметокси)амидофосфат** (К-20-35) $(CH_3O)_2P(O)NHCOOCH_3$; M 183,1; $T_{пл}$ 64°; $ЛД_{50}$: 5000 (крысы, п/о); Лит.: [901] 542-543

1516. **2,2-диметил-6-карбобутокси-2,3-дигидро-4-пирон** (бупироноксил, дигидропирон, индалон) бц. ж. $C_{12}H_{18}O_4$; M 226,269; $T_{кип}$ 270°; Раств.: вода: н.р.; $ЛД_{50}$: 7840 (крысы); Лит.: [755] 118-119, [562] 161

1517. **O,O-диметил-S-(карбоморфолинометил)дитиофосфат** (морфотион, экатин М) $C_8H_{16}NO_4PS_2$; M 285,32; $T_{пл}$ 60°; $ЛД_{50}$: 190 (крысы, п/о); Лит.: [901] 550-551

1518. **диметилкарбонат** $CH_3OC(O)OCH_3$; M 90,08; $Т_{пл}$ 0,5°; $Т_{кип}$ 90,6°; Лит.: [1021] 323

1519. **1,2-диметил-3-карбэтокси-5-гидроксииндол** (димекарбин) бел. крист. $C_{13}H_{15}NO_3$; M 233,37; $Т_{пл}$ 213°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: н.р., вода: н.р., ДМФА: х.р., эф.: н.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [929] 30, 35

1520. **4,4-диметил-2-карбэтокси-3-тиоуреидометил-2-бутен-4-олида гидробромид** бел. крист. $C_{11}H_{17}BrN_2O_4S$; M 353,23; $Т_{пл}$ 191°; Лит.: [846] 22; Синт.: [846] 22

1521. **O,O-диметил-S-метиламидокарбонилметил-дитиофосфат** (Би-58, ЕФ-590, Л-395, диметоат, дитрол, перфектион, рогор, фоксион, фостион М.М., фосфамид) $(CH_3O)_2P(S)SCH_2CONHCH_3$; M 229,26; $Т_{пл}$ 50°; Раств.: бензол: р., вода: 0,0003, хлф.: р., этанол: р.; $ЛД_{50}$: 220,5 (крысы, п/о); Лит.: [901] 544-545, [1021] 240, [1026] 626

1522. **O,O-диметил-S-2-(1-(метиламидокарбонил)этилтио)этил-тиофосфат** (вамидотион, кельнаф, кильваль) $C_8H_{18}NO_4PS_2$; M 287,34; $Т_{пл}$ 40°; $ЛД_{50}$: 100 (крысы, п/о), 50 (мыши, п/о); Лит.: [339] 171, [901] 528-529, [1021] 240

1523. **2,N-диметил-4,5-метилендиоксиамфетамина гидрохлорид** (MADAM-6) бел. пор. $CH_2O_2(CH_3)C_6H_2CH_2CH(CH_3)NH_2(CH_3)Cl$; M 243,73; $Т_{пл}$ 206-207°; Лит.: [216]

1524. **O,O-диметил-S-метил(формил)карбамилметил-дитиофосфат** (антио, афликс, формотион) $(CH_3O)_2P(S)SCH_2CON(CH_3)CHO$; M 367,81; $Т_{пл}$ 46°; $ЛД_{50}$: 400 (крысы, п/о); Лит.: [901] 566-567, [1021] 240

1525. **O,O-диметил-S-(5-метокси-4-пирон-2-ил)тиофосфат** (фосфопирон, эндотион, эндоцид) $C_9H_{13}O_6PS$; M 280,2347; $Т_{пл}$ 90°; $ЛД_{50}$: 40 (крысы, п/о); Лит.: [901] 570-571

1526. **O,O-диметил-S-(N-(2-метоксиэтил)карбамилметил)дитиофосфат** (Ц-2446, амидотион, тиокрон) $(CH_3O)_2P(S)SCH_2CONHCH_2CH_2OCH_3$; M 273,31; $Т_{пл}$ 46°; $ЛД_{50}$: 630 (крысы, п/о); Лит.: [901] 562-563

1527. **1,3-диметилнафталин** $C_{10}H_6(CH_3)_2$; M 156,23; CAS 575-41-7; $Т_{пл}$ -5°; $Т_{кип}$ 263°; Раств.: вода: 0,0008 (25°); Лит.: [241] 839

1528. **2,3-диметилнафталин** (гуайен) листовидные крист. (р.п. этанол) $C_{10}H_6(CH_3)_2$; M 156,22; CAS 581-40-8; $Т_{пл}$ 104°; $Т_{кип}$ 265°; Раств.: вода: 0,0003 (25°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,008 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 634-635, [241] 838

1529. **2,6-диметилнафталин** $C_{10}H_6(CH_3)_2$; M 156,23; CAS 581-42-0; $Т_{пл}$ 109°; Раств.: вода: 0,0002 (25°); Лит.: [241] 837

1530. **2,5-диметил-3-(1-нафтоил)-1-пентил-1H-пиррол** бел. крист. (р.п. циклогексан) $C_{22}H_{25}NO$; M 319,44; $Т_{пл}$ 48-50°; Лит.: [23] 3965–3973

1531. **1,2-диметил-3-нитробензол** (3-нитро-о-ксилол) ж. $(CH_3)_2C_6H_3NO_2$; M 151,17; $Т_{пл}$ 15°; $Т_{кип}$ 250°; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; Пл.: 1,147 (15°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 20 (131°), 29 (136°); Лит.: [897] 746-747

1532. **1,2-диметил-4-нитробензол** (4-нитро-о-ксилол) желт. призматические крист. (р.п. этанол) $(CH_3)_2C_6H_3NO_2$; M 151,17; $Т_{пл}$ 30°; $Т_{кип}$ 258°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,139 (30°, г/см^3, т.); Давл. паров: 21 (143°); Лит.: [897] 746-747

1533. **N,N-диметил-4-нитрозоанилин** зелен. пластинчатые крист. (р.п. диэтиловый эфир) $(CH_3)_2NC_6H_4NO$; M 150,18; $Т_{пл}$ 92,5-93,5°; Лит.: [832] 22-23; Синт.: [358] 119-120

1534. **N,N-диметил-4-нитрозоанилина гидрохлорид** $(CH_3)_2NC_6H_4NO \cdot HCl$; M 186,64; CAS 42344-05-8; $Т_{пл}$ 177°; Лит.: [11] 217; Синт.: [358] 119

1535. **O,O-диметил-O-(4-нитрофенил)тиофосфат** (вофатокс, дальф, метафос, метацид, метилпаратион, нитрокс) $(CH_3O)_2P(S)OC_6H_4NO_2$; M 263,21; $Т_{пл}$ 37°; $ЛД_{50}$: 35 (крысы, п/о), 3,5 (крысы, в/б), 35 (мыши, п/о); Лит.: [901] 546-547, [1021] 239, [363] 8-11

1536. **диметиловый эфир** (метиловый эфир) бц. г. CH_3OCH_3; M 46,07; $Т_{пл}$ -138,5°; $Т_{кип}$ -23,65°; Раств.: ацетон: р., бензол: м.р., вода: р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 2,091 (20°, г/см^3, ж.); ΔH^0_{298}: -185,3 (г); ΔG^0_{298}: -114,2 (г); S^0_{298}: 266,6 (г); C_p^0: 65,94 (г); $Т_{свосп}$: 350; $\Delta H_{сгор}$: 1454,3; $Т_{крит}$: 126,9; $Р_{крит}$: 5,3; Лит.: [477] 150-152, [768] 144

1537. **3,7-диметил-1,6-октадиен-3-илпропионат** (линалилпропионат) ж. $C_{13}H_{22}O_2$; M 210,32; CAS 144-39-8; $Т_{кип}$ 212°; Лит.: [327] 177

1538. **2,7-диметилоктан** $(CH_3)_2CHCH_2CH_2CH_2CH_2CH(CH_3)_2$; M 142,29; $Т_{кип}$ 160,2°; Лит.: [731] 32

1539. **2,6-диметил-2,4,6-октатриен** (аллооцимен) ж. $(CH_3)_2C{=}CHCH{=}CHC(CH_3){=}CHCH_3$; M 136,23; $Т_{кип}$ 188-192°; Лит.: [1026] 26

1540. **диметилолова дииодид** желт. моноклинные крист. $(CH_3)_2SnI_2$; M 402,59; $Т_{пл}$ 30°; $Т_{кип}$ 228°; Лит.: [1078] 251-252

1541. **диметилолова дихлорид** $(CH_3)_2SnCl_2$; M 219,69; $Т_{пл}$ 107-108°; $Т_{кип}$ 185-190°; Лит.: [647] 174

1542. **диметилпероксид** г. CH_3OOCH_3; M 62,068; $Т_{кип}$ 13°; Лит.: [1022] 492

1543. **2,5-диметилперхлорилбензол** бц. игольчатые крист. $(CH_3)_2C_6H_2ClO_3$; M 188,608; $Т_{пл}$ 30°; Давл. паров: 0,3 (85°); Лит.: [1086] 87

1544. **2,6-диметилпиперидин** (2,6-лупетидин, нанофин) $CH_2(CH_2CH(CH_3))_2NH$; M 113,201; $Т_{кип}$ 133-135°; Лит.: [1026] 359

1545. **2,4-диметилпиридин** (2,4-лутидин) бц. маслянистая ж. C_7H_9N; M 107,15; $Т_{кип}$ 157,1-159°; Раств.: вода: 20 (20°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9493 (0°, к в.4, ж.), 0,9273 (25°, к в.4, ж.); pK_{BH^+} (1) = 6,99 (25°, вода); Лит.: [897] 760-761

1546. **2,2-диметилпропан** (2-метилизобутан, неопентан, тетраметилметан) г. $C(CH_3)_4$; M 72,15; $Т_{пл}$ -16,6°; $Т_{кип}$ 9,5°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 900-901

1547. **2,2-диметил-1-пропанол** (неопентиловый спирт) $(CH_3)_3CCH_2OH$; M 88,15; $Т_{пл}$ 53°; $Т_{кип}$ 113-114°; Раств.: вода: м.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,812 (20°, к в.4, т.); Лит.: [768] 122

1548. **1,1-диметилпропилнитрит** (трет-амилнитрит) ж. $(CH_3)_2C(ONO)C_2H_5$; M 117,16; $Т_{кип}$ 93°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8958 (19.5°, к в.4, ж.); n = 1,3904 (16,8°); Лит.: [768] 122

1549. **диметилртуть** бц. ж. $Hg(CH_3)_2$; M 230,66; $Т_{кип}$ 92°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., лигроин: р., этанол: р.; Пл.: 2,95412 (22°, г/см^3, ж.); Лит.: [339] 403-404, [897] 934-935

1550. **диметилселен** ж. $(CH_3)_2Se$; M 109.03; $Т_{пл}$ -87°; $Т_{кип}$ 58.2°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,4077 (14.6°, г/см^3, ж.); Дип.: 1,41 (20°); Лит.: [897] 792-793, [611] 500

1551. **диметилсульфат** (серной кислоты диметиловый эфир) бц. ж. $(CH_3O)_2SO_2$; M 126,13; $Т_{пл}$ -31,8°; $Т_{кип}$ 188°; Раств.: бензол: р., вода: 2,8 (16°), эф.: р., сероуглерод: н.р., этанол: смеш.; Пл.: 1,3322 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,3874 (20°); Давл. паров: 15 (76°); ДП: 55, (20°) ; Вязк.: 1,6 (25°); Пов.нат.: 40,12 (18°); Лит.: [339] 72-74, [768] 144

1552. **диметилсульфид** (метилтиометан) бц. ж. $(CH_3)_2S$; M 62,13; $Т_{пл}$ -83,2°; $Т_{кип}$ 36°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,8458 (21°, г/см^3, ж.); $ЛД_{50}$: 3300 (крысы), 3700 (мыши); Лит.: [338] 388, [897] 792-793

1553. **диметилсульфид - боран (1/1)** $(CH_3)_2S \cdot BH_3$; M 75,97; $Т_{пл}$ -42--41°; Пл.: 0,8 (25°, к в.4, ж.); Лит.: [646] 243, [993] 80

1554. **диметилсульфит** $(CH_3O)_2SO$; M 110,13; $Т_{кип}$ 126-127°; Лит.: [1023] 465

1555. **S,S-диметилсульфодиимид** $(CH_3)_2S(=NH)_2$; M 92,163; $Т_{пл}$ 105-110°; Лит.: [645] 394

1556. **диметилсульфоксид** (DMSO, dimethylsulfoxide, ДМСО) бц. маслянистая ж. $(CH_3)_2SO$; M 78,13; CAS 67-68-5; $Т_{пл}$ 18,45°; $Т_{кип}$ 189°; $Т_{разл}$ 150°; Раств.: 1,2-

дихлорэтан: смеш., анилин: смеш., ацетон: р., бензол: р., вода: р., глицерин: смеш., ДМФА: смеш., эф.: р., муравьиная кислота: смеш., нитробензол: смеш., пиридин: смеш., серная кислота 100%: смеш., тетрахлорметан: смеш., толуол: смеш., укс.: смеш., формамид: смеш., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,1014 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,477 (25°); Давл. паров: 0,7 (21°), 17 (83°); pK_a (1) = 31,3 (20°, вода); ДП: 45, (25°) ; Дип.: 3,96 (20°); Вязк.: 2,473 (20°); Пов.нат.: 42,98 (25°); ΔH^0_{298}: -196,2 (ж); $\Delta H_{кип}$: 57,28; $ЛД_{50}$: 20000 (мыши, в/б); Лит.: [338] 396-398, [1021] 64, [70] 223-235, [220] 253-255, [369] 77, [768] 144

1557. **диметилсульфон** (метилсульфон, метилсульфонилметан) бц. призматические крист. $(CH_3)_2SO_2$; М 94,13; $Т_{пл}$ 109°; $Т_{кип}$ 235°; Раств.: бензол: р., вода: р., этанол: р.; pK_a (1) = 23 (20°, вода); Лит.: [897] 792-793, [1023] 471, [369] 76, [768] 144

1558. **диметилсурьмы хлорид** $(CH_3)_2SbCl$; М 187,28; $Т_{кип}$ 160°; Лит.: [647] 225

1559. **1,5-диметилтетразол** $N_4C(CH_3)_2$; М 98,107; $Т_{пл}$ 71°; Синт.: [666] 315

1560. **5,5-диметил-9-тиа-1,3,6,8-тетраазатрицикло[4.3.1.1^{3,8}]ундекан-2,2-диоксид** (5,5-диметил-9-тиа-1,3,6,8-тетраазагомоадамантан-9,9-диоксид) $C_8H_{16}N_4O_2S$; М 232,30323; $Т_{пл}$ 159-161°; $ЛД_{50}$: 4 (мыши, в/б); Лит.: [31] 162-167

1561. **1,3-диметил-2,4,6-тринитробензол** (2,4,6-тринитро-мета-ксилол) светло-желт. призматические крист. $(CH_3)_2C_6H(NO_2)_3$; М 241,17; $Т_{пл}$ 182°; Раств.: азотная кислота: р., вода: н.р., эф.: т.р., тетрахлорметан: м.р., этанол: 0,039 (20°); Пл.: 1,604 (19°, г/см^3, т.); pK_a (1) = 16,05 (25°, вода); ΔH^0_{298}: 109,6 (т); $\Delta H_{сгор}$: 4065,3; Лит.: [897] 748-749, [1023] 637, [768] 183

1562. **N,N-диметилтриптамин** (3-(N,N-диметиламиноэтил)индол, DMT, ДМТ, дезоксибуфотенин, нигерин) бел. крист. $C_{12}H_{16}N_2$; М 188,27; CAS 61-50-7; $Т_{пл}$ 44-58°; Раств.: вода: н.р., дихлорметан: р., эф.: р., хлф.: р.; Лит.: [43] 554, [217], [274] 142, [594] 6, [628] 7

1563. **N,N-диметилтриптамина гидрохлорид** бел. крист. $C_{12}H_{17}ClN_2$; М 224,72978; $Т_{пл}$ 165-168°; Раств.: вода: р., дихлорметан: н.р., эф.: н.р., хлф.: н.р.; Лит.: [43] 554, [217]

1564. **N,N-диметилтриптамина пикрат** желт. крист. $C_8H_6NCH_2CH_2N(CH_3)_2 \cdot HOC_6H_2(NO_2)_3$; М 417,373; $Т_{пл}$ 167°; Лит.: [217]

1565. **O,O-диметил-2,2,2-трихлор-1-гидроксиэтилфосфонат** (байер 13/59, дилокс, диптерекс, метрифонат, негувон, трихлорфон, хлорофос) $(CH_3O)_2P(O)CH(OH)CCl_3$; М 257,44; $Т_{пл}$ 80°; $ЛД_{50}$: 600 (крысы, п/о); Лит.: [339] 211-213, [901] 564-565, [1021] 241, [1026] 663, [258] 290-291, [1083] 36-50

1566. **O,O-диметил-O-(2,4,5-трихлорфенил)тиофосфат** (Дау ЕТ-57, К-8025, корлан, нанкор, роннель, трихлорметафос, тролен, фенхлорфос) $(CH_3O)_2P(S)OC_6H_2Cl_3$; М 321,55; $Т_{пл}$ 40°; $ЛД_{50}$: 2100 (крысы, п/о); Лит.: [901] 534-535, [1021] 239

1567. **O,O-диметил-O-1-(2,4,5-трихлорфенил)-2-хлорвинилфосфат** (гардона, тетрахлорвинфос) $(CH_3O)_2P(O)OC(C_6H_2Cl_3)$=CHCl; М 365,962; $Т_{пл}$ 97-98°; Раств.: вода: 0,0011; $ЛД_{50}$: 1900 (крысы, п/о); Лит.: [339] 158, [1021] 240, [561] 408-409

1568. **N,N-диметил-N'-фенилмочевина** (фенурон) $(CH_3)_2NCONHC_6H_5$; М 164,2; $Т_{пл}$ 136°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: 0,385 (25°), гексан: м.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; $ЛД_{50}$: 7500 (б. крысы, в/ж), 3200 (морские свинки, в/ж); Лит.: [417] 343-351

1569. **3,4-диметил-2-фенилтетрагидро-1,4-оксазин** (седафамем, фендиметразин) вязкая ж. $C_{12}H_{17}NO$; М 191,3; Давл. паров: 1 (98°), 12 (135°); Лит.: [748] 281

1570. **3,4-диметил-2-фенилтетрагидро-1,4-оксазина пикрат** (фендиметразина пикрат) $C_{18}H_{20}N_4O_8$; М 420,375; $Т_{пл}$ 196°; Лит.: [748] 281

1571. **ди-(4-метилфенил)-4-хлорфенилфосфиноксид** бел. игольчатые крист. $(CH_3C_6H_4)_2(ClC_6H_4)PO$; М 340,78; $Т_{пл}$ 130°; Лит.: [739] 261

1572. **1,1-ди(4-метилфенил)этан** (1,1-ди(4-толил)этан) $(CH_3C_6H_4)_2CHCH_3$; М 210,31; $Т_{пл}$ -20°; $Т_{кип}$ 298-299°; Лит.: [832] 434-435; Синт.: [858] 202-204

1573. **2,3-диметилфенол** (2,3-ксиленол, 3-окси-о-ксилол, виц-о-ксиленол) игольчатые крист. (р.п. вода) $(CH_3)_2C_6H_3OH$; М 122,17; $T_{пл}$ 73,5-75°; $T_{кип}$ 216,87°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Пл.: 0,98 (85°, к в.4, ж.); pK_a (1) = 15,09 (25°, метанол); pK_a (1) = 10,53 (25°, вода); ДП: 4,81 (70°) ; $T_{крит}$: 449,7; Лит.: [897] 742-743, [997] 13

1574. **2,4-диметилфенол** $(CH_3)_2C_6H_3OH$; М 122,17; $T_{пл}$ 27-28°; $T_{кип}$ 211,5°; pK_a (1) = 10,19 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 562 (крысы, в/ж, в виде водного раствора), 3200 (крысы, в/ж, в виде масляного раствора), 302 (мыши, в/ж, в виде водного раствора), 809 (мыши, в/ж, в виде масляного раствора); Лит.: [337] 403, 411, [898] 87

1575. **2,6-диметилфенол** (2,6-ксиленол, 2-окси-м-ксилол, виц-м-ксиленол) бц. листовидные крист. $(CH_3)_2C_6H_3OH$; М 122,17; $T_{пл}$ 49°; $T_{кип}$ 212°; pK_a (1) = 10,59 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 700 (кролики, в/ж, в виде водного раствора), 296 (крысы, в/ж, в виде водного раствора), 1750 (крысы, в/ж, в виде масляного раствора), 479 (мыши, в/ж, в виде водного раствора), 980 (мыши, в/ж, в виде масляного раствора); Лит.: [57] 680, [897] 742-743, [748] 83

1576. **3,5-диметилфенол** (3,5-ксиленол, 5-окси-м-ксилол, симм-м-ксиленол) игольчатые крист. (р.п. вода) $(CH_3)_2C_6H_3OH$; М 122,17; $T_{пл}$ 65-68°; $T_{возг}$ 219,5°; Раств.: вода: т.р., этанол: р.; pK_a (1) = 14,51 (25°, метанол); pK_a (1) = 10,2 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 1313 (кролики, в/ж, в виде водного раствора), 608 (крысы, в/ж, в виде водного раствора), 1915 (крысы, в/ж, в виде масляного раствора), 477 (мыши, в/ж, в виде водного раствора), 836 (мыши, в/ж, в виде масляного раствора); Лит.: [337] 403, 411, [897] 742-743, [997] 13

1577. **(+)-цис-альфа,3-диметилфентанила гидрохлорид** $C_{24}H_{33}ClN_2O$; М 400,98; $T_{пл}$ 132-133°; Лит.: [117] 1048-1049

1578. **(-)-цис-альфа,3-диметилфентанила гидрохлорид** $C_{24}H_{33}ClN_2O$; М 400,98; $T_{пл}$ 213-214°; Лит.: [117] 1048-1049

1579. **N,N-диметилформамид** (ДМФА, муравьиной кислоты диметиламид) бц. ж. $HCON(CH_3)_2$; М 73,09; $T_{пл}$ -61°; $T_{кип}$ 153°; Раств.: ацетон: смеш., вода: смеш., эф.: смеш., сероуглерод: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9445 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,4269 (25°); Давл. паров: 39 (76°); ДП: 36,71 (25°) ; Дип.: 3,82 (20°); Вязк.: 0,795 (25°); $T_{всп}$: 59; $T_{свосп}$: 420; $ЛД_{50}$: 3750-7000 (б. мыши, п/о), 4600 (крысы, п/о); Лит.: [1026] 172, [386] 185, [768] 144

1580. **O,O-диметил-S-(фталимидометил)дитиофосфат** (Р-1504, имидан, пролат, фосмет, фталофос) $(CH_3O)_2P(S)SCH_2N(CO)_2C_6H_4$; М 317,32; $T_{пл}$ 72-73°; Раств.: вода: 0,0025 (20°); $ЛД_{50}$: 147 (крысы, п/о); Лит.: [901] 542-543, [561] 456-457

1581. **3,4-диметилфуразан** бц. ж. $C_4H_6N_2O$; М 98,103; $T_{пл}$ -7°; $T_{кип}$ 156°; Лит.: [1024] 217-218

1582. **2,5-диметилфуран-3-карбоновой кислоты анилид** (бенодил, фуркарбанил) бел. крист. $C_{13}H_{13}NO_2$; М 215,25; $T_{пл}$ 133°; $ЛД_{50}$: 64 (); Лит.: [561] 497

1583. **O,O-диметил-O-(3-хлор-4-метил-7-кумарил)тиофосфат** (байер 21/200) $C_{12}H_{12}ClO_5PS$; М 334,71; $T_{пл}$ 105°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; $ЛД_{50}$: 50 (крысы, п/о); Лит.: [901] 526-527

1584. **O,O-диметил-O-(2-хлор-4-нитрофенил)тиофосфат** (дальтекс 101, дикаптон) $(CH_3O)_2P(S)OC_6H_3ClNO_2$; М 297,65; $T_{пл}$ 52°; $ЛД_{50}$: 400 (мыши, п/о); Лит.: [901] 536-537

1585. **O,O-диметил-O-(3-хлор-4-нитрофенил)тиофосфат** (байер 22/190, хлортион) $(CH_3O)_2P(S)OC_6H_3Cl(NO_2)$; М 297,65; $T_{пл}$ 21°; $ЛД_{50}$: 600 (крысы, п/о); Лит.: [339] 173-174, [901] 568-569

1586. **O,O-диметил-O-(4-хлор-3-нитрофенил)тиофосфат** (АСС-4124, изохлортион) $(CH_3O)_2P(O)OC_6H_3ClNO_2$; М 281,59; $T_{пл}$ 53°; $ЛД_{50}$: 750 (крысы, п/о); Лит.: [901] 542-543

1587. **N,N-диметил-N'-(4-хлорфенил)мочевина** (монурон) $(CH_3)_2NCONHC_6H_4Cl$; М 198,7; $T_{пл}$ 176-177°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: 0,023 (25°), гексан:

х.р., хлф.: х.р.; $ЛД_{50}$: 1920 (б. мыши, в/ж), 2400 (крысы, в/ж), 1700 (морские свинки); Лит.: [1026] 354, [417] 343-351

1588. **O,O-диметил-O-(4-цианофенил)тиофосфат** (С-4084, цианофос) $(CH_3O)_2P(S)OC_6H_4CN$; М 243,22; $Т_{пл}$ 15°; $ЛД_{50}$: 670 (крысы, п/о); Лит.: [901] 556-557, [1021] 239

1589. **5,5-диметилциклогександион-1,3** (димедон, метон) желтовато-зел. крист. $C_8H_{12}O_2$; М 140,1797; $Т_{пл}$ 148°; Раств.: бензол: р., вода: 0,4 (25°), 3,7 (90°), хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [1026] 168

1590. **1,5-диметил-5-(циклогексен-1-ил)барбитуровая кислота** (гексобарбитал) бел. крист. $C_{12}H_{16}N_2O_3$; М 236,27; $Т_{пл}$ 146°; Раств.: вода: н.р., эф.: т.р., хлф.: л.р., этанол: т.р.; Лит.: [284] 307

1591. **диметилцинк** $Zn(CH_3)_2$; М 95,46; $Т_{пл}$ -29,2°; $Т_{кип}$ 46°; Лит.: [377] 541, [907] 121; Синт.: [593] 14

1592. **O,O-диметил-S-(N-этилкарбамилметил)дитиофосфат** (Б/77, фитиос) $(CH_3O)_2P(S)SCH_2CONHCH_2CH_3$; М 243,284; $Т_{пл}$ 66°; $ЛД_{50}$: 125 (крысы, п/о); Лит.: [901] 564-565

1593. **O,O-диметил-S-этилсульфинилэтил-тиофосфат** (метасистокс Р) $(CH_3O)_2P(O)SCH_2CH_2SOC_2H_5$; М 246,28; $Т_{пл}$ 10°; $ЛД_{50}$: 40 (крысы, п/о), 47 (крысы, в/в); Лит.: [901] 546-547, [982] 337

1594. **O,O-диметил-S-этилтиоэтил-дитиофосфат** (М-81, тиометон, экатин) вязкая ж. $(CH_3O)_2P(S)SCH_2CH_2SC_2H_5$; М 246,35; Раств.: вода: 0,02, орг. р-ли: р.; Пл.: 1,209 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,5515 (20°); Давл. паров: 0,1 (110°); $ЛД_{50}$: 20 (кошки), 64 (крысы, п/о); Лит.: [339] 190-191, [901] 570-571, [1026] 578

1595. **O,O-диметил-S-(5-этокси-1,3,4-тиадиазол-2-он-3-илметил)дитиофосфат** (ГС 12968, НЦ-2962) $C_7H_{13}N_2O_4PS_3$; М 316,36; $Т_{пл}$ 50°; $ЛД_{50}$: 300 (крысы, п/о); Лит.: [901] 550-551

1596. **3,6-диметокси-4-(2-аминоэтил)бензонорборнана гидрохлорид** (2C-G-5) $C_{15}H_{22}ClNO_2$; М 283,79; $Т_{пл}$ 200°; Лит.: [216]

1597. **2,5-диметоксиамфетамина гидробромид** $(CH_3O)_2C_6H_3CH_2CH(NH_2)CH_3 \cdot HBr$; М 276,17; $Т_{пл}$ 129-131°; Лит.: [216]

1598. **2,4-диметоксиамфетамина гидрохлорид** (2,4-DMA) бел. крист. $(CH_3O)_2C_6H_3CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; М 231,719; $Т_{пл}$ 146-147°; Лит.: [216]

1599. **2,5-диметоксиамфетамина гидрохлорид** (2,5-DMA) крист. $(CH_3O)_2C_6H_3CH_2CH(NH_2)CH_3 \cdot HCl$; М 231,72; $Т_{пл}$ 114-116°; Лит.: [216]

1600. **3,4-диметоксиамфетамина гидрохлорид** (3,4-DMA) бел. крист. $(CH_3O)_2C_6H_3CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; М 231,719; $Т_{пл}$ 144-145°; Лит.: [216]

1601. **2',5'-диметоксиацетофенон** $(CH_3O)_2C_6H_3COCH_3$; М 180,2; CAS 1201-38-3; $Т_{пл}$ 20°; Лит.: [27] 474

1602. **3,4-диметоксиацетофенон** (ацетовератрон) призматические крист. $(CH_3O)_2C_6H_3COCH_3$; М 180,2; $Т_{пл}$ 51°; $Т_{кип}$ 286-288°; Раств.: бензол: р. (80°), вода: р. (100°), эф.: р. (35°), хлф.: р. (61°), этанол: р. (78°); Давл. паров: 15 (162°); Лит.: [832] 34-35; Синт.: [568] 39

1603. **2,3-диметоксибензальдегид** игольчатые крист. $(CH_3O)_2C_6H_3CHO$; М 166,17; $Т_{пл}$ 54°; Давл. паров: 12 (137°); Лит.: [870] 819

1604. **2,4-диметоксибензальдегид** (бета-резорциловый альдегид диметиловый эфир) игольчатые крист. (р.п. этанол) $(CH_3O)_2C_6H_3CHO$; М 166,18; $Т_{пл}$ 72°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 10 (165°); Лит.: [832] 40-41; Синт.: [924] 172

1605. **2,5-диметоксибензальдегид** $(CH_3O)_2C_6H_3CHO$; М 166,17; CAS 93-02-7; $Т_{пл}$ 50°; Давл. паров: 10 (146°); Лит.: [27] 475

1606. **3,4-диметоксибензальдегид** (ванилин метиловый эфир, вератровый альдегид, протокатеховый альдегид диметиловый эфир) бц. игольчатые крист. (р.п. ди-

этиловый эфир) $(CH_3O)_2C_6H_3CHO$; M 166,18; $Т_{пл}$ 45°; $Т_{кип}$ 281°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 570-571; Синт.: [860] 142-143

1607. **2,5-диметоксибензиловый спирт** (2,5-dimethoxybenzyl alcohol) $(CH_3O)_2C_6H_3CH_2OH$; M 168,19; CAS 33524-31-1; Пл.: 1,173 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,547 (20°); Давл. паров: 1 (124°); Лит.: [27] 476

1608. **3,4-диметоксибензиловый спирт** (3,4-dimethoxybenzyl alcohol, veratryl alcohol) $(CH_3O)_2C_6H_3CH_2OH$; M 168,19; CAS 93-03-8; Пл.: 1,157 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,552 (20°); Давл. паров: 732 (297°); Лит.: [27] 476

1609. **2,4-диметоксибензойная кислота** $(CH_3O)_2C_6H_3COOH$; M 182,18; CAS 91-52-1; $Т_{пл}$ 109°; Лит.: [27] 476

1610. **2,5-диметоксибензойная кислота** $(CH_3O)_2C_6H_3COOH$; M 182,18; CAS 2785-98-0; $Т_{пл}$ 77°; Лит.: [27] 476

1611. **1,2-диметоксибензол** (вератрол, пирокатехина диметиловый эфир) бц. крист. $(CH_3O)_2C_6H_4$; M 138,166; $Т_{пл}$ 22,5°; $Т_{кип}$ 206,25°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,091 (15°, г/см^3, т.), 1,0819 (25°, к в.4, ж.); n = 1,53232 (25°); ДП: 4,09 (25°) 4,11 (40°) 4,1 (60°) ; Лит.: [897] 570-571, [269] 417

1612. **1,3-диметоксибензол** (резорпина диметиловый эфир) бц. ж. $(CH_3O)_2C_6H_4$; M 138,17; $Т_{пл}$ -52°; $Т_{кип}$ 217°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,0803 (0°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 508-509, [1026] 503

1613. **1,4-диметоксибензол** (гидрохинона диметиловый эфир) бц. листовидные крист. $(CH_3O)_2C_6H_4$; M 138,17; $Т_{пл}$ 56°; $Т_{кип}$ 205°; Раств.: бензол: р., вода: т.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,053 (55°, г/см^3, т.); Лит.: [620] 174-175, [897] 508-509

1614. **2,5-диметокси-4-бромамфетамина гидрохлорид** (DOB, ДОБ) бел. крист. $Br(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH(NH_2)CH_3 \cdot HCl$; M 310,61518; $Т_{пл}$ 207-208°; Лит.: [207] 8, [216] 191, [274] 142

1615. **3,5-диметокси-4-бромамфетамина гидрохлорид** (4-Br-3,5-DMA) $Br(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; M 310,62; $Т_{пл}$ 222°; Лит.: [216]

1616. **2,5-диметокси-4-бромфенилэтиламина ацетат** $(CH_3O)_2C_6H_2BrCH_2CH_2NH_3(CH_3COO)$; M 320,18; $Т_{пл}$ 209°; Лит.: [216]

1617. **2,5-диметокси-4-бромфенилэтиламина гидробромид** $Br(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH_2NH_2 \cdot HBr$; M 341,0396; $Т_{пл}$ 215°; Лит.: [216]

1618. **2,5-диметокси-4-бромфенилэтиламина гидрохлорид** (2C-B) $C_{10}H_{15}BrClNO_2$; M 296,59; $Т_{пл}$ 237°; $Т_{разл}$ 239°; Лит.: [216] 58-59, [274] 144

1619. **2,5-диметокси-4-бутиламфетамина гидрохлорид** (DOBU) бел. крист. $CH_3CH_2CH_2CH_2(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; M 287,825; $Т_{пл}$ 151-152°; Лит.: [216]

1620. **1-(2,5-диметокси-4-трет-бутилфенил)-2-нитропропен-1** $(CH_3)_3C(CH_3O)_2C_6H_2CH{=}C(CH_3)NO_2$; M 279,332; $Т_{пл}$ 101°; Лит.: [117] 1108

1621. **2-(3,5-диметокси-4-бутоксифенил)этиламина гидрохлорид** (4-n-butoxy-3,5-dimethoxyphenethylamine hydrochloride, B, buscaline) $CH_3CH_2CH_2CH_2O(CH_3O)_2C_6H_3CH_2CH_2NH_3Cl$; M 290,806; $Т_{пл}$ 155°; Лит.: [216] 36-37

1622. **3,5-диметокси-4-гидроксибензальдегид** (сиреневой кислоты альдегид, сиреневый альдегид) бц. крист. (р.п. лигроин) $(CH_3O)_2(HO)C_6H_2CHO$; M 182,18; $Т_{пл}$ 113°; Раств.: бензол: л.р. (80°), вода: т.р., эф.: л.р., лигроин: т.р., укс.: л.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Давл. паров: 14 (192°); Лит.: [897] 952-953; Синт.: [862] 441-443, [444] 20, [444] 19, [444] 21-22

1623. **2,5-диметокси-4,N-диметиламфетамина гидрохлорид** (2,5-dimethoxy-4,N-dimethylamphetamine hydrochloride, N-methyl-DOM, beatrice) светло-розов. крист. $CH_3(CH_3O)_2C_6H_3CH_2CH(CH_3)NH_2(CH_3)Cl$; M 260,78; $Т_{пл}$ 137°; Лит.: [216] 38-39

1624. **2,5-диметокси-3,4-диметилфенилэтиламина гидрохлорид** (2C-G) бел. крист. $(CH_3)_2(CH_3O)_2C_6HCH_2CH_2NH_3Cl$; M 245,7457; $Т_{пл}$ 233°; Лит.: [216]

1625. **2,5-диметокси-4-изопропилтиоамфетамина гидрохлорид** (2,5-dimethoxy-4-i-propylthioamphetamine hydrochloride. ALEPH-4) $(CH_3)_2CHS(CH_3O)_2C_6H_3CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; M 306,872; $T_{пл}$ 146°; Лит.: [216] 17-18

1626. **1-(2,5-диметокси-4-изопропилфенил)-2-нитропропен-1** $(CH_3)_2CH(CH_3O)_2C_6H_2CH{=}C(CH_3)NO_2$; M 265,305; $T_{пл}$ 78°; Лит.: [117] 1108

1627. **3,5-диметокси-4-изопропоксифенилэтиламина гидрохлорид** (IP) $(CH_3)_2CHO(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH_2NH_3Cl$; M 275,772; $T_{пл}$ 163-164°; Лит.: [216]

1628. **2,5-диметокси-4-иодамфетамина гидрохлорид** (DOI) бел. крист. $I(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; M 357,616; $T_{пл}$ 200,5-201,5°; Лит.: [216]

1629. **2,5-диметокси-4-иодфенилэтиламина гидрохлорид** (2C-I) бел. крист. $(CH_3O)_2C_6H_2ICH_2CH_2NH_3Cl$; M 343,59; $T_{пл}$ 247°; Лит.: [216]

1630. **2,5-диметоксикоричная кислота** желтоват. игольчатые крист. (р.п. вода) $(CH_3O)_2C_6H_3CH{=}CHCOOH$; M 208; $T_{пл}$ 147°; Раств.: вода: р. (100°), эф.: р., этанол: р.; Лит.: [870] 826

1631. **3,4-диметоксикоричная кислота** $(CH_3O)_2C_6H_3CH{=}CHCOOH$; M 208,21; $T_{пл}$ 179,5-181°; Лит.: [55] 407; Синт.: [494] 21-22, 163

1632. **3,5-диметокси-4-металлилоксифенилэтиламина гидрохлорид** (MAL) бел. игольчатые крист. $CH_2{=}C(CH_3)CH_2(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH_2NH_3Cl$; M 271,783; $T_{пл}$ 153-154°; Лит.: [216]

1633. **диметоксиметан** (диметилметиленовый эфир, метилаль, формаль, формальдегида диметилацеталь) бц. ж. $CH_2(OCH_3)_2$; M 76,09; $T_{пл}$ -104,8°; $T_{кип}$ 44°; Раств.: вода: л.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,872 (15°, к в.4, ж.); n = 1,3513 (20°); Лит.: [889] 462-463, [897] 782-783

1634. **2,5-диметокси-4-метиламфетамина гидрохлорид** (STP, ДОМ, СТП) $CH_3(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH(NH_2)CH_3 \cdot HCl$; M 245,7457; $T_{пл}$ 191°; Лит.: [207] 8, [216], [274] 144, [594] 7

1635. **2,6-диметокси-4-метиламфетамина гидрохлорид** (gamma-DOM) $CH_3(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; M 245,746; $T_{пл}$ 203°; Лит.: [216]

1636. **2,5-диметокси-3,4-метилендиокси-1-аллилбензол** (2,5-диметоксисафрол, апиол, камфора петрушки) бц. игольчатые крист. $CH_2O_2(CH_3O)_2C_6HCH_2CH{=}CH_2$; M 222,24; $T_{пл}$ 30°; $T_{кип}$ 294°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,015 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 135 (254°); Лит.: [897] 444-445

1637. **2,5-диметокси-3,4-метилендиоксиамфетамина гидрохлорид** (DMMDA) $CH_2O_2(CH_3O)_2C_6HCH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; M 275,729; $T_{пл}$ 165-175°; Лит.: [216]

1638. **2-(2,5-диметокси-4-метилселенофенил)этиламина гидрохлорид** (2C-SE) $CH_3Se(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH_2NH_3Cl$; M 310,679; $T_{пл}$ 240-241°; Лит.: [216]

1639. **2,5-диметокси-4-метилтиоамфетамина гидрохлорид** (2,5-dimethoxy-4-methylthioamphetamine hydrochloride, ALEPH, DOT) бел. крист. $CH_3S(CH_3O)_2C_6H_3CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; M 278,82; $T_{пл}$ 204°; Лит.: [216] 12

1640. **2-(2,5-диметокси-4-метилтиофенил)этиламина гидрохлорид** (2C-T) $CH_3S(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH_2NH_3Cl$; M 263,784; $T_{пл}$ 240-241°; Лит.: [216]

1641. **1-(2,5-диметокси-4-метилфенил)-2-аминобутана гидрохлорид** (1-(2,5-dimethoxy-4-methylphenyl)-2-aminobutane hydrochloride, 4C-DOM, ARIADNE, BL-3912, dimoxamine) бел. крист. $CH_3(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH(C_2H_5)NH_3Cl$; M 259,77; $T_{пл}$ 233°; Лит.: [216] 26-27

1642. **транс-2-(2,5-диметокси-4-метилфенил)циклопропиламина гидрохлорид** (DMCPA) бел. крист. $C_{12}H_{18}ClNO_2$; M 243,73; $T_{пл}$ 210-211°; Лит.: [216]

1643. **2,5-диметокси-4-метилфенилэтиламина гидрохлорид** (2C-D, LE-25) бел. крист. $CH_3(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH_2NH_3Cl$; M 231,72; $T_{пл}$ 214°; Лит.: [216]

1644. **1-(1,4-диметоксинафт-2-илметил)этиламина гидрохлорид моногидрат** (G-N) $C_{15}H_{22}ClNO_3$; M 299,79; $T_{пл}$ 205-206°; Лит.: [216]

1645. **2-(1,4-диметокси-2-нафтил)этиламина гидрохлорид** (2C-G-N) крист. $C_{14}H_{18}ClNO_2$; M 267,75; $T_{пл}$ 190°; $T_{разл}$ 240°; Лит.: [216]

1646. **2,5-диметокси-4-нитроамфетамина гидрохлорид** (DON) $O_2N(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; M 276,717; $T_{пл}$ 206-207°; Лит.: [216]

1647. **2,5-диметокси-4-пентиламфетамина гидрохлорид** (DOAM) $CH_3CH_2CH_2CH_2CH_2(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; M 301,852; $T_{пл}$ 145-146°; Лит.: [216]

1648. **2,5-диметокси-4-пропиламфетамина гидрохлорид** (DOPR) бел. крист. $CH_3CH_2CH_2(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; M 273,799; $T_{пл}$ 182,5-183°; Лит.: [216]

1649. **1-(2,5-диметокси-4-пропилфенил)-2-нитропропен-1** $CH_3CH_2CH_2(CH_3O)_2C_6H_2CH{=}C(CH_3)NO_2$; M 265,305; $T_{пл}$ 97°; Лит.: [117] 1108

1650. **2,5-диметокси-4-пропилфенилэтиламина гидрохлорид** (2C-P) $C_3H_7(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH_2NH_3Cl$; M 259,77; $T_{пл}$ 208°; Лит.: [216]

1651. **2,5-диметокси-3,4-(триметилен)амфетамина гидрохлорид** (G-3) $(CH_2)_3(CH_3O)_2C_6HCH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; M 271,783; $T_{пл}$ 157-159°; Лит.: [216]

1652. **2,5-диметокси-3,4-(триметилен)фенилэтиламина гидрохлорид** (2C-G-3, 5-(2-аминоэтил)-4,7-диметоксииндан) $(CH_2)_3(CH_3O)_2C_6HCH_2CH_2NH_3Cl$; M 257,76; $T_{пл}$ 215°; Лит.: [216]

1653. **2-(3,4-диметоксифенил)-2-гидроксиэтиламина гидрохлорид** (DME) $C_{10}H_{16}ClNO_3$; M 233,69; $T_{пл}$ 170-172°; Лит.: [216]

1654. **2,5-диметокси-4-фенилтиоамфетамина гидрохлорид** (2,5-dimethoxy-4-phenylthioamphetamine hydrochloride, ALEPH-6) бел. крист. $C_6H_5S(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; M 339,88; $T_{пл}$ 195°; Лит.: [216] 20-21

1655. **2,5-диметоксифенилуксусная кислота** $(CH_3O)_2C_6H_3CH_2COOH$; M 196,2; CAS 1758-25-4; $T_{пл}$ 124°; Лит.: [27] 479

1656. **2,5-диметоксифенилэтиламин** $(CH_3O)_2C_6H_3CH_2CH_2NH_2$; M 181,24; CAS 3600-86-0; Пл.: 1,089 (20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 10 (160°); Лит.: [27] 479; Синт.: [216]

1657. **3,4-диметоксифенилэтиламин** (homoveratrylamine) $(CH_3O)_2C_6H_3CH_2CH_2NH_2$; M 181,24; CAS 120-20-7; Пл.: 1,074 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,546 (20°); Давл. паров: 15 (188°); Лит.: [27] 479

1658. **2,5-диметоксифенилэтиламина гидрохлорид** (2C-H) $(CH_3O)_2C_6H_3CH_2CH_2NH_2 \cdot HCl$; M 217,69; $T_{пл}$ 138°; Лит.: [216]

1659. **2,6-диметоксифенол** моноклинные крист. (р.п. вода) $(CH_3O)_2C_6H_3OH$; M 154,17; $T_{пл}$ 55°; $T_{кип}$ 258°; pK_a (1) = 9,58 (25°, вода); Лит.: [897] 1046-1047

1660. **3,4-диметоксифенол** $(CH_3O)_2C_6H_3OH$; M 154,17; CAS 2033-89-8; $T_{пл}$ 80°; Лит.: [27] 479

1661. **3,5-диметоксифенол** $(CH_3O)_2C_6H_3OH$; M 154,17; CAS 500-99-2; $T_{пл}$ 42-43°; Давл. паров: 0,04 (115°); pK_a (1) = 9,35 (25°, вода); Лит.: [1000] 211

1662. **2,5-диметокси-4-фторамфетамина гидрохлорид** (DOF) $F(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; M 249,71; $T_{пл}$ 167°; Лит.: [216]; Синт.: [120] 1167

1663. **2,5-диметокси-4-фторфенилэтиламина гидрохлорид** (2C-F) бел. крист. (р.п. изопропанол) $(CH_3O)_2C_6H_2FCH_2CH_2NH_3Cl$; M 235,683; $T_{пл}$ 185°; Лит.: [216]

1664. **2,5-диметокси-4-(2-фторэтил)амфетамина гидрохлорид** (DOEF) бел. крист. $FCH_2CH_2(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; M 277,763; $T_{пл}$ 205-208°; Лит.: [216]

1665. **2,5-диметокси-4-хлорамфетамина гидрохлорид** (DOC) $Cl(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; M 266,164; $T_{пл}$ 187-194,5°; Лит.: [216]

1666. **2,5-диметокси-4-хлорфенилэтиламина гидрохлорид** (2C-C) $(CH_3O)_2C_6H_2ClCH_2CH_2NH_3Cl$; M 252,14; $T_{пл}$ 221°; Лит.: [216]

1667. **3,4-диметокси-3-циклобутен-1,2-дион** (dimethylsquarate, диметилскварат) $(O{=}C{-}C{-}OCH_3)_2$; M 142,11; CAS 5222-73-1; $T_{пл}$ 56°; Лит.: [27] 477

1668. **2-(3,5-диметокси-4-циклопропилметоксифенил)этиламина гидрохлорид** (CPM) бел. крист. $(CH_2)_2CHCH_2O(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH_2NH_3Cl$; М 287,782; $T_{пл}$ 172-173°; Лит.: [216]

1669. **2-(2,5-диметокси-4-циклопропилтиофенил)этиламина гидрохлорид** (2C-T-15) $(CH_2)_2CHS(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH_2NH_3Cl$; М 289,821; $T_{пл}$ 203,5-204,5°; Лит.: [216]

1670. **1,2-диметоксиэтан** (гликольдиметиловый эфир, глим, моноглим, этиленгликоля диметиловый эфир) $CH_3OCH_2CH_2OCH_3$; М 90,121; $T_{пл}$ -71°; $T_{кип}$ 85,2°; Раств.: ацетон: р., вода: р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,8692 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4383 (20°); Давл. паров: 10 (14°); Лит.: [832] 434-435, [1026] 718

1671. **2,5-диметокси-4-этиламфетамина гидрохлорид** (DOET) бел. крист. $C_2H_5(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; М 259,772; $T_{пл}$ 190-191°; Лит.: [207] 8, [216]

1672. **2,5-диметокси-4-этилтиоамфетамина гидрохлорид** (2,5-dimethoxy-4-ethylthioamphetamine hydrochloride, ALEPH-2) $CH_3CH_2S(CH_3O)_2C_6H_3CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; М 292,85; $T_{пл}$ 130°; $T_{разл}$ 130°; Лит.: [216] 14-15

1673. **1-(2,5-диметокси-4-этилфенил)-2-нитропропен-1** $CH_3CH_2(CH_3O)_2C_6H_2CH{=}C(CH_3)NO_2$; М 251,278; $T_{пл}$ 64°; Лит.: [117] 1108

1674. **4,5-диметокси-2-этоксиамфетамина гидрохлорид** (EMM) $C_2H_5O(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; М 275,772; $T_{пл}$ 171-172°; Лит.: [216]

1675. **2-(3,5-диметокси-4-этоксифенил)этиламина гидрохлорид** (E, escaline, эскалин) $C_2H_5O(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH_2NH_3Cl$; М 261,745; $T_{пл}$ 166-167°; Лит.: [216]

1676. **диметрин** $C_{19}H_{26}O_2$; М 286,42; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 0,986 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,5169 (25°); Давл. паров: 2 (170°); $ЛД_{50}$: 40000 (крысы, п/о); Лит.: [901] 538-539

1677. **димолибдена карбид** сер. ромбические крист. Mo_2C; М 203,89; $T_{пл}$ 2519°; Пл.: 8,9 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -46 (т); ΔG^0_{298}: -46,9 (т); S^0_{298}: 65,8 (т); C_p^0: 60,21 (т); Лит.: [981] 358, [449] 244-248, [768] 81

1678. **динатрия пентафосфид** красно-коричнев. пор. Na_2P_5; М 200,848; $T_{пл}$ 650°; Лит.: [316] 103

1679. **динатрия этилен-N,N'-бис(дитиокарбамат)** (дитан D14, набам, парцат) $NaSC(S)NHCH_2CH_2NHC(S)SNa$; М 256,343; $T_{разл}$ 160°; $ЛД_{50}$: 1360 (б. мыши, в/ж), 1370 (крысы, в/ж); Лит.: [338] 86, [561] 297

1680. **динатрия этилендиаминтетраацетат дигидрат** (комплексон III, хелатон 3) $NaOC(O)CH_2(HOOCCH_2)NCH_2CH_2N(CH_2COOH)CH_2COONa\ _2H_2O$; М 372,237; $T_{разл}$ 80°; Раств.: вода: 10,8 (22°), 13,4 (40°), 23,6 (80°); Лит.: [422] 123-125, [764] 40

1681. **1,1'-динафтил** бц. ромбические крист. (р.п. этанол) $C_{10}H_7C_{10}H_7$; М 254,33; $T_{пл}$ 156-160,5°; $T_{кип}$ 360°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р., сероуглерод: р., этанол: р. (78°); Давл. паров: 12 (242°); Лит.: [897] 648-649

1682. **динафт[1,2-b:1',2'-k]хризен** $C_{34}H_{20}$; М 428,5226; $T_{пл}$ 500°; Лит.: [487] 365

1683. **диникеля борид** желтовато-сер. крист. Ni_2B; М 128,18; $T_{пл}$ 1225°; Лит.: [1026] 378

1684. **диникеля фосфид** Ni_2P; М 148,36; $T_{пл}$ 1110°; Лит.: [1022] 241

1685. **диниобия карбид** Nb_2C; М 197,823; $T_{пл}$ 2927°; Лит.: [981] 303, 358

1686. **динитрамин** бц. ж. $HN(NO_2)_2$; М 107,03; $T_{разл}$ 0°; Разл. на: азотная кислота, азота(I) оксид; pK_a (1) = -5,62 (20°, вода); Лит.: [810] 9

1687. **4,4'-динитро-азоксифуразан** $C_4N_8O_7$; М 272,09; $T_{пл}$ 112°; Пл.: 1,82 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1089] 320

1688. **4,4'-динитроазофуроксан** красновато-оранж. игольчатые крист. $C_4N_8O_8$; М 288,0927; $T_{пл}$ 102°; $T_{разл}$ 127°; Пл.: 1,94 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1089] 323, [405] 499-502

1689. **2,4-динитроанилин** желт. игольчатые крист. $(O_2N)_2C_6H_3NH_2$; М 183,122; $T_{пл}$ 188°; pK_{BH^+} (1) = -4,48 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 1880 (б. крысы); Лит.: [338] 306, [832] 22-23, [187] 14

1690. **2,4-динитробензальдегид** желтоват. крист. (р.п. этанол) $(O_2N)_2C_6H_3CHO$; М 196,12; $T_{пл}$ 72°; Лит.: [897] 472-473

1691. **2,4-динитробензойная кислота** бц. ромбические крист. (р.п. вода) $(O_2N)_2C_6H_3COOH$; М 212,12; $T_{пл}$ 182-183°; Лит.: [897] 492-493

1692. **2,5-динитробензойная кислота** бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $(O_2N)_2C_6H_3COOH$; М 212,12; $T_{пл}$ 177°; pK_a (1) = 1,62 (25°, вода); Лит.: [897] 492-493

1693. **2,6-динитробензойная кислота** бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $(O_2N)_2C_6H_3COOH$; М 212,12; $T_{пл}$ 202-203°; pK_a (1) = 1,14 (25°, вода); Лит.: [897] 492-493

1694. **3,4-динитробензойная кислота** бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $(O_2N)_2C_6H_3COOH$; М 212,12; $T_{пл}$ 163°; $T_{возг}$ 165°; pK_a (1) = 2,82 (25°, вода); Лит.: [897] 492-493

1695. **3,5-динитробензойная кислота** желт. моноклинные крист. (р.п. вода) $(O_2N)_2C_6H_3COOH$; М 212,12; $T_{пл}$ 204°; Раств.: бензол: м.р., вода: 1,9 (100°), эф.: м.р., укс.: р., этанол: х.р.; pK_a (1) = 2,85 (25°, вода); Лит.: [768] 145

1696. **3,5-динитробензойной кислоты изопропиловый эфир** $(O_2N)_2C_6H_3COOCH(CH_3)_2$; М 254,196; $T_{пл}$ 122°; Лит.: [1084] 603

1697. **3,5-динитробензойной кислоты метиловый эфир** $(O_2N)_2C_6H_3COOCH_3$; М 226,15; $T_{пл}$ 109°; Лит.: [748] 46

1698. **3,5-динитробензойной кислоты октиловый эфир** $(O_2N)_2C_6H_3COOCH_2(CH_2)_6CH_3$; М 324,329; $T_{пл}$ 61°; Лит.: [748] 46, 52

1699. **3,5-динитробензойной кислоты этиловый эфир** $(O_2N)_2C_6H_3COOCH_2CH_3$; М 240,17; $T_{пл}$ 93°; Лит.: [358] 297

1700. **1,2-динитробензол** (орто-динитробензол) желтоват. моноклинные крист. (р.п. этанол) $C_6H_4(NO_2)_2$; М 168,11; $T_{пл}$ 118°; $T_{кип}$ 319°; Раств.: бензол: 5,01 (18°), вода: 0,01 (20°), 0,38 (100°), метанол: р., хлф.: 27,1 (18°), этанол: 3,8 (25°); Пл.: 1,565 (17°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 508-509

1701. **1,3-динитробензол** бц. ромбические крист. $C_6H_4(NO_2)_2$; М 168,11; $T_{пл}$ 89,57°; $T_{кип}$ 300°; Раств.: бензол: 34,7 (18°), вода: 0,0496 (15°), 0,32 (100°), эф.: 6,7 (15°), этанол: 2,6 (20°); pK_a (1) = 16,8 (25°, вода); Лит.: [897] 508-509, [358] 110; Синт.: [358] 110

1702. **1,2-динитрозо-1,2-бис-(2-цианэтил)гидразин** крист. $(N(NO)CH_2CH_2CN)_2$; М 196,17; $T_{разл}$ 20°; Раств.: ацетон: х.р., вода: пл.р., эф.: пл.р., этанол: пл.р.; Лит.: [438] 1837-1838; Синт.: [438] 1839

1703. **динитрометан** желт. ж. $CH_2(NO_2)_2$; М 106,04; $T_{пл}$ -15°; Раств.: вода: н.р. (0°), р., эф.: р., этанол: р.; pK_a (1) = 3,6 (20°, вода); Лит.: [897] 782-783, [369] 75, [675] 190-191; Синт.: [379] 501

1704. **1,8-динитронафталин** желт. ромбические крист. (р.п. хлороформ) $C_{10}H_6(NO_2)_2$; М 218,7; $T_{пл}$ 170°; Раств.: бензол: 0,72 (19°), вода: н.р., пиридин: р., хлф.: т.р., этанол: 0,188 (19°); Лит.: [338] 247, [897] 812-813

1705. **2,4-динитротолуол** желт. игольчатые крист. (р.п. этанол) $(O_2N)_2C_6H_3CH_3$; М 182,14; $T_{пл}$ 70°; $T_{кип}$ 300°; $T_{разл}$ 300°; Раств.: бензол: р., вода: 0,027 (22°), эф.: 9,4 (22°), пиридин: 76,8 (15°), сероуглерод: р., этанол: 3,04 (15°); Пл.: 1,521 (15°, г/см^3, т.), 1,321 (71°, г/см^3, ж.); pK_{BH^+} (1) = -12,8 (25°, вода); pK_a (1) = 17,12 (25°, вода); $T_{свосп}$: 330; $\Delta H_{сгор}$: 3551; Лит.: [768] 145, [916] 17

1706. **2,6-динитро-4-трифторметил-N,N-диэтил-м-фенилендиамин** (динитрамин, кобекс) желт. крист. $(O_2N)_2(H_2N)CF_3C_6HN(C_2H_5)_2$; М 322,2; $T_{пл}$ 98-99°; $T_{разл}$ 200°; $ЛД_{50}$: 3000 (); Лит.: [562] 52

1707. **2,4-динитрофенилгидразин** красн. призматические крист. (р.п. этанол) $(O_2N)_2C_6H_3NHNH_2$; М 198,15; $T_{пл}$ 196°; Раств.: бензол: м.р., вода: н.р., эф.: н.р., сероуглерод: м.р., этанол: м.р., этилацетат: р.; Лит.: [768] 145; Синт.: [249] 183

1708. **2,4-динитрофенилуксусная кислота** бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $(O_2N)_2C_6H_3CH_2COOH$; М 226,15; $T_{пл}$ 179-189°; pK_a (1) = 3,5 (25°, вода); Лит.: [897] 996-997, [898] 87

1709. **2,3-динитрофенол** желт. моноклинные крист. (р.п. вода) $(O_2N)_2C_6H_3OH$; М 184,11; $T_{пл}$ 144°; pK_a (1) = 4,92 (25°, вода); Лит.: [897] 1046-1047, [898] 87

1710. **2,4-динитрофенол** $(O_2N)_2C_6H_3OH$; М 184,11; $T_{пл}$ 106-108°; pK_a (1) = 4,11 (25°, вода); Лит.: [338] 270-272, [54] 1.204

1711. **2,5-динитрофенол** желт. крист. (р.п. вода) $(O_2N)_2C_6H_3OH$; М 184,11; $T_{пл}$ 108°; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р. (35°), этанол: л.р. (78°); pK_a (1) = 5,216 (25°, вода); Лит.: [465] 130-132, [897] 1046-1047

1712. **2,6-динитрофенол** $(O_2N)_2C_6H_3OH$; М 184,11; $T_{пл}$ 62-64°; pK_a (1) = 3,713 (25°, вода); Лит.: [465] 129-130

1713. **3,4-динитрофенол** бц. триклинные крист. (р.п. вода) $(O_2N)_2C_6H_3OH$; М 184,11; $T_{пл}$ 134°; pK_a (1) = 5,42 (25°, вода); Лит.: [897] 1046-1047, [898] 87

1714. **3,5-динитрофенол** моноклинные крист. $(O_2N)_2C_6H_3OH$; М 184,11; $T_{пл}$ 122-123°; Лит.: [897] 1046-1047, [898] 87

1715. **3,4-динитрофуразан** $C_2N_4O_5$; М 160,05; $T_{пл}$ -15°; $T_{кип}$ 168°; Пл.: 1,62 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [1089] 320

1716. **3,4-динитрофуроксан** подвижная ж. $(O_2N)_2C_2N_2O_2$; М 176,06; $T_{разл}$ 20°; Пл.: 1,71 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [1089] 323

1717. **1,1-динитроэтан** ж. $CH_3CH(NO_2)_2$; М 120,064; $T_{кип}$ 185-186°; Лит.: [897] 1124-1125

1718. **1,2-динитроэтан** $O_2NCH_2CH_2NO_2$; М 120,064; $T_{пл}$ 39-40°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 1 (88°), 5 (95°); Лит.: [56] 377; Синт.: [728] 97

1719. **динонилсульфат** $(C_9H_{19})_2SO_4$; М 350,56; $T_{пл}$ 42°; Лит.: [897] 840-841

1720. **1,3-диоксан** бц. ж. $CH_2(OCH_2)_2CH_2$; М 88,11; $T_{пл}$ -42°; $T_{кип}$ 105°; Лит.: [638] 703

1721. **1,4-диоксан** бц. ж. $O(CH_2CH_2)_2O$; М 88,1; $T_{пл}$ 11,8°; $T_{кип}$ 101,32°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: смеш., эф.: смеш., укс.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,03375 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4224 (20°); Давл. паров: 45,1 (100°); pK_{BH^+} (1) = -2,92 (20°, вода); ДП: 2,209 (25°) ; Дип.: 0,45 (20°); Вязк.: 1,31 (20°); Пов.нат.: 32,96 (25°); $\Delta H_{пл}$: 12,85; $\Delta H_{кип}$: 35,77; $T_{всп}$: 5; $T_{свосп}$: 300; $T_{крит}$: 313,4; $P_{крит}$: 5,17; Лит.: [259] 138, [768] 145; Синт.: [358] 153

1722. **1,4-диоксана перхлорат моногидрат** $O(CH_2CH_2)_2O \cdot HClO_4 \cdot H_2O$; М 206,58; $T_{пл}$ 80°; Лит.: [414] 19

1723. **диоксигенила гексафторантимонат** бц. кубические крист. O_2SbF_6; М 267,75; CAS 12361-66-9; $T_{разл}$ 240°; Разл. на: диоксигенила ундекафтордиантимонат, кислород, фтор; Пл.: 3,59 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1021] 73, [85] 2738-2740, [187] 439, [905] 304

1724. **диоксигенила гексафтороарсенат** O_2AsF_6; М 220,911; $T_{разл}$ 130-180°; Лит.: [187] 439

1725. **диоксигенила гексафтороплатинат** оранжево-красн. кубические крист. O_2PtF_6; М 341,07; $T_{пл}$ 219°; $T_{разл}$ 219°; Пл.: 4,48 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1021] 73, [809] 21-22

1726. **диоксигенила тетрафторхромундекафтордиантимонат** светло-желт. $O_2(CrF_4Sb_2F_{11})$; М 612,49; $T_{пл}$ 176°; $T_{разл}$ 178°; Лит.: [44] 932

1727. **диоксигенила ундекафтордиантимонат** бел. крист. $O_2[Sb_2F_{11}]$; М 484,501; $T_{разл}$ 280°; Разл. на: кислород, фтор, сурьмы(V) фторид; Лит.: [187] 439, [376] 530

1728. **диоксидифторид** оранжев. г. O_2F_2; М 70; $Т_{пл}$ -154°; $Т_{кип}$ -57°; $Т_{разл}$ -60°; Давл. паров: 1 (-140.1°). 10 (-119.7°); Лит.: [896] 607, [1021] 389, [376] 594, [627]
1729. **1,2-диоксолан** $CH_2(CH_2O)_2$; М 74,08; $Т_{разл}$ 35°; Лит.: [1021] 74
1730. **1,3-диоксолан** бц. ж. $CH_2(OCH_2)_2$; М 74,08; $Т_{пл}$ -95°; $Т_{кип}$ 74°; Лит.: [832] 206-207, [1021] 74
1731. **диоктилсульфат** $(C_8H_{17})_2SO_4$; М 322,504; $Т_{пл}$ 20°; Пл.: 0,9661 (25°, к в.25, ж.); n = 1.4408 (25°); Давл. паров: 2 (166°); Лит.: [914] 87
1732. **ди(пентафторсеры) пероксид** F_5SOOSF_5; М 286,11; $Т_{пл}$ -95,4°; $Т_{кип}$ 49,4°; Лит.: [376] 594
1733. **ди(пентафторэтил)трифторметиламин** $(C_2F_5)_2NCF_3$; М 321,039; $Т_{кип}$ 45°; Лит.: [761] 344-346, [1020] 149, [1052] 36-37
1734. **2,2'-дипиридил** (2.2'-бипиридил) $C_5H_4NC_5H_4N$; М 156.18; $Т_{пл}$ 70.5°; $Т_{кип}$ 71,5°; Лит.: [1021] 75
1735. **дипропиламин** $(CH_3CH_2CH_2)_2NH$; М 101,2; $Т_{пл}$ -39,6°; $Т_{кип}$ 109-110°; $ЛД_{50}$: 280 (крысы, в/ж), 320 (мыши, в/ж); Лит.: [1023] 103
1736. **дипропилолова дииодид** бц. ж. $(C_3H_7)_2SnI_2$; М 458,69; $Т_{кип}$ 270-273°; $Т_{разл}$ 273°; Лит.: [1078] 254
1737. **дипропилсульфат** $(CH_3CH_2CH_2O)_2SO_2$; М 182,24; Давл. паров: 5 (95°); Лит.: [832] 206-207, [914] 87
1738. **N,N-дипропилтриптамина гидрохлорид** бел. пор. $C_8H_6NCH_2CH_2N(CH_2CH_2CH_3)_2 \cdot HCl$; М 280,836; $Т_{пл}$ 174-176°; Лит.: [217]
1739. **O,O-дипропилфторфосфат** $(CH_3CH_2CH_2O)_2P(O)F$; М 184.17; Давл. паров: 2 (62°), 20 (100°); Лит.: [878] 15, [982] 268
1740. **O,O-дипропил-O-хлорметилхлорформиминофосфат** $(C_3H_7O)_2P(O)ON{=}CClCH_2Cl$; М 291,09; n = 1,4618 (20°); Давл. паров: 2 (142°); Лит.: [461] 1086-1089, [1010] 39; Синт.: [461] 1086-1088
1741. **дирения декакарбонил** бел. крист. $Re_2(CO)_{10}$; М 625,5; $Т_{пл}$ 170°; Лит.: [377] 393-394, [496] 367
1742. **диродан** (родан) бц. крист. $(SCN)_2$; М 116,165; $Т_{пл}$ -2°; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [376] 303, [383] 90-91, [610] 528, [787] 505; Синт.: [382] 623
1743. **диродия октакарбонил** оранжев. $Rh_2(CO)_8$; М 429,89; $Т_{пл}$ 76°; Лит.: [1046] 541
1744. **дисереброиода нитрат** $[IAg_2]NO_3$; М 404,646; $Т_{пл}$ 94°; Лит.: [611] 264
1745. **дисерная кислота** (пиросерная кислота) бц. крист. $H_2S_2O_7$; М 178,14; $Т_{пл}$ 35°; Раств.: вода: реаг., этанол: реаг.; Пл.: 1.9 (20°, г/см^3, т.); H_0 (1) = -15 (25°); Лит.: [897] 204-205, [79] 244
1746. **дисеры декафторид** S_2F_{10}; М 254,114; $Т_{пл}$ -52,7°; $Т_{кип}$ 30°; $Т_{разл}$ 150°; Разл. на: серы(IV) фторид, серы(VI) фторид; Лит.: [377] 40, 42
1747. **дисеры дибромид** красн. дымящая ж. S_2Br_2; М 223,93; $Т_{пл}$ -40°; $Т_{кип}$ 90°; Раств.: бензол: р., вода: реаг., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р.; Пл.: 2.635 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -15 (ж); Лит.: [768] 96
1748. **дисеры дииодид** красно-коричнев. S_2I_2; М 317,94; $Т_{разл}$ -30°; Лит.: [377] 45
1749. **дисеры динитрид** бц. крист. N_2S_2; М 92,143; $Т_{разл}$ 30°; Лит.: [377] 75-76
1750. **дисеры дитиоцианат** бц. крист. NCSSSSCN; М 232,33; $Т_{пл}$ -2°; Лит.: [377] 44
1751. **дисеры дифторид** бц. г. FSSF; М 102,12; $Т_{пл}$ -133°; $Т_{кип}$ 15°; Дип.: 1,45 (20°); ΔH^0_{298}: -228,2 (г); S^0_{298}: 289,9 (г); C_p^0: 63,99 (г); Лит.: [377] 40, [768] 97
1752. **дисеры дихлорид** (дитиохлорид, дихлородисульфан) золотисто-желт. маслянистая ж. S_2Cl_2; М 135,04; $Т_{пл}$ -77°; $Т_{кип}$ 138°; Раств.: сероуглерод: л.р.; Пл.: 1,6773 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [819] 417
1753. **дисилан** бц. г. Si_2H_6; М 62,22; $Т_{пл}$ -131°; $Т_{кип}$ -14,5°; $Т_{разл}$ 300°; Раств.: бензин: р., вода: реаг., сероуглерод: р., этанол: р.; Пл.: 0,686 (-25°, г/см^3, ж.), 0,00285

(0°, г/см^3, г.); Давл. паров: 1 (-111,3°), 10 (-88,4°), 100 (-56,5°); ДП: 1,00354 (25°) ; ΔH^0_{298}: 75 (г); ΔG^0_{298}: 126,1 (г); S^0_{298}: 274,6 (г); C_p^0: 79 (г); $\Delta H_{кип}$: 21,3; Лит.: [264] 44, [610] 604-605, [768] 75

1754. **2,2-дисилилтетрасилан** бц. ж. Si_6H_{14}; М 182,62; $T_{пл}$ -57,8°; Лит.: [376] 319

1755. **2,2-дисилилтрисилан** бц. ж. Si_5H_{12}; М 152,52; $T_{пл}$ -57,8°; Лит.: [376] 319

1756. **диспрозий** (dysprosium) сер. гексагональные мет. Dy; М 162,5; $T_{пл}$ 1409°; $T_{кип}$ 2600°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 8,56 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 74,9 (т); C_p^0: 28 (т); Лит.: [1021] 82-83, [386] 50, [768] 62

1757. **диспрозия ацетат тетрагидрат** желт. игольчатые крист. $Dy(CH_3COO)_3 \cdot 4H_2O$; М 411,7; $T_{разл}$ 120°; Раств.: вода: р.; Лит.: [897] 56-57

1758. **диспрозия бромат нонагидрат** желт. гексагональные крист. $Dy(BrO_3)_3 \cdot 9H_2O$; М 708,36; $T_{пл}$ 78°; $T_{разл}$ 110°; Раств.: вода: л.р., этанол: м.р.; Лит.: [897] 56-57, [427] 114-115

1759. **диспрозия бромид** бц. гексагональные крист. $DyBr_3$; М 402,212; $T_{пл}$ 879°; $T_{кип}$ 1085°; Лит.: [377] 559, [427] 114-115

1760. **диспрозия иодид** зелен. гексагональные крист. DyI_3; М 543,213; $T_{пл}$ 978°; $T_{кип}$ 1320°; Лит.: [377] 559, [427] 114-115

1761. **диспрозия(II) иодид** пурпурн. DyI_2; М 216,309; $T_{пл}$ 721°; Лит.: [377] 559

1762. **диспрозия карбонат тетрагидрат** $Dy_2(CO_3)_3 \cdot 4H_2O$; М 577,09; $T_{разл}$ 150°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [897] 56-57

1763. **диспрозия нитрат пентагидрат** желт. крист. $Dy(NO_3)_3 \cdot 5H_2O$; М 438,59; $T_{пл}$ 88,6°; Раств.: вода: р.; Лит.: [897] 56-57

1764. **диспрозия оксид** бц. кубические крист. Dy_2O_3; М 373; $T_{пл}$ 2400°; Лит.: [897] 56-57, [1021] 83, [427] 114-115

1765. **диспрозия селенат октагидрат** желт. игольчатые крист. $Dy_2(SeO_4)_3 \cdot 8H_2O$; М 897,99; $T_{разл}$ 200°; Раств.: вода: л.р., этанол: н.р.; Лит.: [897] 56-57

1766. **диспрозия сульфат октагидрат** желт. крист. $Dy_2(SO_4)_3 \cdot 8H_2O$; М 757,31; $T_{разл}$ 360°; Раств.: вода: 5,072 (20°), 3,34 (40°); Лит.: [897] 56-57

1767. **диспрозия сульфид** желт. моноклинные крист. Dy_2S_3; М 421,22; $T_{пл}$ 1480°; Лит.: [897] 56-57

1768. **диспрозия фторид** бц. орторомбические крист. DyF_3; М 219,495; $T_{пл}$ 1154°; Лит.: [1021] 83, [377] 559

1769. **диспрозия хлорид** бц. моноклинные крист. $DyCl_3$; М 268,86; $T_{пл}$ 654°; $T_{кип}$ 1627°; Лит.: [1021] 83, [377] 559, [427] 114-115

1770. **диспрозия(II) хлорид** черн. $DyCl_2$; М 233,406; $T_{пл}$ 721°; Лит.: [377] 559

1771. **дисульфан** желт. маслянистая ж. HSSH; М 66,15; $T_{пл}$ -89,8°; $T_{кип}$ 70,7°; Пл.: 1,334 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,631 (20°); pK_a (1) = 4 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -18,3 (ж); C_p^0: 92,95 (ж); Лит.: [1023] 456

1772. **дитантала карбид** Ta_2C; М 373,906; $T_{пл}$ 3400°; Лит.: [981] 303

1773. **дитехнеция декакарбонил** бц. крист. $Tc_2(CO)_{10}$; М 477,914; $T_{пл}$ 160°; Лит.: [377] 392, 394

1774. **дитиокарбаминовая кислота** $H_2NC(S)SH$; М 93,171; $T_{пл}$ 35,7°; pK_a (1) = 2,95 (20°, вода); Лит.: [1021] 92

1775. **N-(1,3-дитиоланил-2-имидо)-O,O-диэтилфосфат** (фосфолан, цилан, циолан) бел. крист. $C_7H_{14}NO_3PS_2$; М 255,3; $T_{пл}$ 47°; Раств.: вода: 0,001 (20°), орг. р-ли: х.р.; $ЛД_{50}$: 8,9 (крысы, п/о), 12,1 (мыши); Лит.: [561] 408-409, [562] 206-207

1776. **дитиомуравьиная кислота** HC(S)SH; М 78,157; $T_{разл}$ 55-68°; pK_a (1) = 0,95 (25°, вода); Лит.: [645] 622, [1021] 93

1777. **1,3-дитиооксопропадиен** красн. ж. S=C=C=C=S; М 100,162; $T_{пл}$ -5°; Давл. паров: 0,1 (-18,4°), 1 (13,4°), 10 (54,3°), 100 (109°); Лит.: [896] 606, [376] 295

1778. **ди-4-толилртуть** $(CH_3C_6H_4)_2Hg$; М 382,8; CAS 50696-65-6; $T_{пл}$ 244-246°; Лит.: [11] 421; Синт.: [858] 201-202

1779. **ди(трифторметил)амин** $(CF_3)_2NH$; M 153,026; $T_{пл}$ -130°; $T_{кип}$ -6,2°; Лит.: [1052] 14-15, [774] 235

1780. **2,2-ди(трифторметил)гексафторпропан** $(CF_3)_4C$; M 288,034; $T_{кип}$ 28,5-29,5°; Лит.: [541] 78

1781. **ди(трифторметил)пентафторэтиламин** $(CF_3)_2NC_2F_5$; M 271,032; $T_{кип}$ 22°; Лит.: [1020] 149

1782. **ди(трифторметил)фторамин** $(CF_3)_2NF$; M 171,017; $T_{кип}$ -37°; Лит.: [1052] 12-13

1783. **диурана карбид** тетрагональные крист. U_2C; M 262,04; $T_{пл}$ 2400°; Раств.: вода: реаг.; Лит.: [981] 303

1784. **диурана трикарбид** тетрагональные крист. U_2C_3; M 512,09; $T_{разл}$ 1800°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 12,88 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 232-233

1785. **дифензокват** (1,2-диметил-3,5-дифенил-1-пиразолин-1 метилсульфат, авенже) бел. крист. $C_{18}H_{20}N_2O_4S$; M 360,427; $T_{пл}$ 155-157°; $ЛД_{50}$: 470 (крысы); Лит.: [562] 19

1786. **дифениламин** $(C_6H_5)_2NH$; M 169,222; $T_{пл}$ 54°; $T_{кип}$ 302°; pK_{BH}^+ (1) = 0,9 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 2900 (б. мыши, в/ж); Лит.: [1021] 95, [1026] 184

1787. **дифенилацетилен** (толан) бц. моноклинные крист. (р.п. этанол) C_6H_5-CC-C_6H_5; M 178,24; $T_{пл}$ 62,5°; $T_{кип}$ 300°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р. (78°); Пл.: 0,966 (99.8°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 458-459, [1021] 95; Синт.: [308] 184, [924] 60, [924] 59-60, [876] 212-213

1788. **2-(дифенилацетил)индандион-1,3** (дифенацил, ратиндан) бел. крист. $C_{23}H_{16}O_3$; M 340,2; $T_{пл}$ 145-147°; Раств.: вода: н.р.; $ЛД_{50}$: 5 (крысы); Лит.: [562] 189

1789. **1,4-дифенилбензол** (4-фенилдифенил, дифенилфенилен, пара-терфенил, трифенил) бц. листовидные крист. C_6H_5-C_6H_4-C_6H_5; M 230,31; $T_{пл}$ 213°; Раств.: бензол: р. (80°), эф.: т.р., сероуглерод: т.р., укс.: т.р., этанол: т.р.; Пл.: 1,234 (0°, г/см^3, т.); Давл. паров: 45 (250°); $ЛД_{50}$: 10000 (крысы, в/ж); Лит.: [897] 968-969, [54] 1.312, [488] 233-235

1790. **дифенилбериллий** $Be(C_6H_5)_2$; M 163,22; $T_{пл}$ 245°; Лит.: [376] 128

1791. **3,6-дифенил-1,8-бис-(4-бромфенил)октазатриен-1,4,7** светло-желт. $BrC_6H_4N=NN(C_6H_5)N=NN(C_6H_5)N=NC_6H_4Br$; M 578,261; $T_{пл}$ 60°; Лит.: [65] 06

1792. **дифенилвисмута хлорид** $(C_6H_5)_2BiCl$; M 398,641; $T_{пл}$ 185°; Лит.: [647] 225

1793. **дифенилгермания дихлорид** $(C_6H_5)_2GeCl_2$; M 297,754; $T_{пл}$ 9°; n = 1,5975 (20°); Давл. паров: 12 (223°); Лит.: [647] 159

1794. **дифенилглиоксаль** (бензил, дибензоил, дифенилдикетон) желт. ромбические крист. (р.п. этанол) $C_6H_5COCOC_6H_5$; M 210,24; $T_{пл}$ 95°; $T_{кип}$ 346-348°; $T_{разл}$ 348°; Раств.: бензол: л.р., вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,23 (15°, г/см^3, т.), 1,084 (102°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 12 (188°); Лит.: [897] 478-479, [1026] 161; Синт.: [858] 83-84

1795. **N,N'-дифенилгуанидин** бц. крист. $(C_6H_5NH)_2C=NH$; M 211,27; $T_{пл}$ 148-148,5°; pK_{BH}^+ (1) = 10,12 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 375 (б. крысы), 290 (б. мыши); Лит.: [1021] 95-96

1796. **дифенилкадмий** $(C_6H_5)_2Cd$; M 266,619; $T_{пл}$ 173°; Лит.: [377] 541

1797. **дифенилмагний** $Mg(C_6H_5)_2$; M 178,513; $T_{разл}$ 280°; Лит.: [376] 131

1798. **дифенилметан** (бензилбензол, дитан) бц. ромбические крист. $(C_6H_5)_2CH_2$; M 168,23; $T_{пл}$ 25,24°; $T_{кип}$ 264,27°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,00592 (20°, к в.4, т.); Давл. паров: 10 (120°); Лит.: [897] 782-783

1799. **N,N'-дифенилмочевина** (карбанилид, симм-дифенилмочевина) бц. ромбические крист. (р.п. этанол) $C_6H_5NHCONHC_6H_5$; M 212,24; $T_{пл}$ 235°; $T_{возг}$ 260°; Раств.: вода: 0,015 (25°), эф.: л.р., этанол: р.; Пл.: 1,239 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 718-719

1800. **дифенилнитроксил** темно-красн. игольчатые крист. $(C_6H_5)_2NO$; M 184,214; $T_{пл}$ 62°; Лит.: [681] 66-68

1801. **дифениловый эфир** (дифенилоксид, фениловый эфир, феноксибензол) пластинчатые крист. (р.п. этанол) $C_6H_5OC_6H_5$; M 170,21; $T_{пл}$ 26,84°; $T_{кип}$ 257,93°; Раств.: бензол: х.р., вода: м.р., эф.: р., укс.: х.р., этанол: 4,97 (10°); Пл.: 1,148 (20°, г/см^3, т.), 0,884 (250°, г/см^3, ж.), 0,779 (350°, г/см^3, ж.); n = 1,5809 (20°); Давл. паров: 10 (121°); ДП: 3,65 (30°) ; $\Delta H_{кип}$: 46,8; $ЛД_{50}$: 3990 (б. крысы, в/ж); $T_{крит}$: 532; $P_{крит}$: 3,57; Лит.: [897] 660-661, [369] 29, [768] 146; Синт.: [358] 153-154

1802. **дифенилолова дихлорид** $(C_6H_5)_2SnCl_2$; M 343,824; $T_{пл}$ 42°; Лит.: [1078] 261; Синт.: [589] 200

1803. **N,N-дифенил-N'-пикрилгидразил** (N,N-дифенил-N'-пикрилгидразильный радикал, дифенилпикрилгидразил) фиолетов. крист. $(C_6H_5)_2NN(C_6H_2(NO_2)_3)$; M 394,32; $T_{пл}$ 137°; Раств.: орг. р-ли: л.р.; Лит.: [1021] 97

1804. **1,3-дифенилпропанон-1** (бета-фенилпропиофенон, омега-бензилацетофенон) крист. (р.п. этанол) $C_6H_5CH_2CH_2COC_6H_5$; M 210,3; $T_{пл}$ 72-73°; Лит.: [832] 322-323; Синт.: [858] 87-88

1805. **1,3-дифенил-2-пропанон** (дибензилкетон) $(C_6H_5CH_2)_2CO$; M 210,3; CAS 102-04-5; $T_{пл}$ 34°; Лит.: [832] 322-323, [11] 192

1806. **дифенилртуть** $(C_6H_5)_2Hg$; M 354,798; Давл. паров: 10 (204°); Лит.: [377] 541; Синт.: [858] 204-205

1807. **дифенилсвинца диацетат** $(C_6H_5)_2Pb(OC(O)CH_3)_2$; M 479,5; $T_{пл}$ 200°; Лит.: [647] 203

1808. **дифенилсурьмы(III) оксид** $((C_6H_5)_2Sb)_2O$; M 567,94; $T_{пл}$ 80°; Лит.: [647] 225

1809. **дифенилсурьмы(V) оксид-гидроксид** $(C_6H_5)_2Sb(O)OH$; M 308,975; $T_{пл}$ 285°; Лит.: [647] 225

1810. **дифенилуксусная кислота** игольчатые крист. (р.п. вода) $(C_6H_5)_2CHCOOH$; M 212,3; $T_{пл}$ 148°; pK_a (1) = 3,939 (25°, вода); Лит.: [832] 364-365; Синт.: [858] 206-207

1811. **O,O-дифенилфторфосфат** $(C_6H_5O)_2P(O)F$; M 252,178; Давл. паров: 0,4 (118°), 3 (142°); Лит.: [878] 16, [982] 268

1812. **дифенилхлорарсин** (Clark I, DA, чихательный газ) бц. ромбические крист. $(C_6H_5)_2AsCl$; M 264,59; $T_{пл}$ 44°; $T_{кип}$ 333°; $T_{разл}$ 333°; Раств.: бензол: р., вода: 0,2 (20°), эф.: л.р., этанол: 20 (20°); Пл.: 1,422 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,0005 (20°); Лит.: [825] 297-304, [897] 446-447, [1020] 205, [255] 220-223

1813. **дифенилхлорстибин** (дифенилсурьмы хлорид) $(C_6H_5)_2SbCl$; M 311,421; $T_{пл}$ 70°; Лит.: [647] 225, [982] 92; Синт.: [591] 319

1814. **дифенилцианарсин** (Clark II, DC) бц. крист. $(C_6H_5)_2AsCN$; M 243,14; $T_{пл}$ 31,5°; Раств.: вода: 0,2 (20°); Пл.: 1,45 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,0002 (20°); Лит.: [255] 220-223

1815. **дифенилцинк** $(C_6H_5)_2Zn$; M 219,598; $T_{пл}$ 107°; Лит.: [377] 541

1816. **1,1-дифенилэтилен** $(C_6H_5)_2C{=}CH_2$; M 180,3; $T_{пл}$ 8,2°; $T_{кип}$ 277°; Лит.: [832] 444-445; Синт.: [858] 207-209

1817. **транс-1,2-дифенилэтилен** (транс-стильбен) бц. крист. $C_6H_5CH{=}CHC_6H_5$; M 180,25; $T_{пл}$ 124°; $T_{кип}$ 307°; n = 1,6264 (17°); Давл. паров: 12 (166°); Лит.: [1026] 545, [768] 179

1818. **цис-1,2-дифенилэтилен** (цис-стильбен) бц. крист. $C_6H_5CH{=}CHC_6H_5$; M 180,25; $T_{пл}$ 6°; n = 1,6214 (25°); Давл. паров: 10 (137°), 13 (145°); Лит.: [768] 179

1819. **дифеноксилата гидрохлорид** $C_{30}H_{33}ClN_2O_2$; M 489,06; CAS 3810-80-8; $T_{пл}$ 220,5-222°; Лит.: [26] 188

1820. **дифосфин** (diphosphan, diphosphine) бц. ж. P_2H_4; M 65,98; $T_{пл}$ -99°; $T_{кип}$ 65,2°; Раств.: вода: н.р., скипидар: р., этанол: р.; Пл.: 1,012 (20°, г/см^3, ж.); ΔH^0_{298}: 20,9 (г); $\Delta H_{кип}$: 25,5; ΔH^0_{298}: -5 (ж); Лит.: [53] 228, [79] 745-746, [610] 444-445, [768] 108

1821. **дифосфора тетраиодид** оранжев. крист. P_2I_4; М 569,57; $Т_{пл}$ 126°; Лит.: [610] 455

1822. **дифосфора тетрафторид** бц. г. P_2F_4; М 137,94; $Т_{пл}$ -86,5°; $Т_{кип}$ -6,2°; Лит.: [376] 463-465

1823. **дифосфора тетрахлорид** бц. маслянистая ж. P_2Cl_4; М 203,76; $Т_{пл}$ -28°; Лит.: [376] 463-465

1824. **дифтерийный токсин** (дифтерийный гистотоксин) ; М 62000; $Т_{разл}$ 60°; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; $ЛД_{50}$: 0,0004 (морские свинки, в/б); Лит.: [1026] 65, [390] 149-155, [424] 161

1825. **дифторамин** NHF_2; М 53,01; $Т_{пл}$ -116,8°; $Т_{кип}$ -23,3°; $Т_{разл}$ 20°; Пл.: 1,587 (-80.5°, г/см^3, ж.), 1,378 (-23.6°, г/см^3, ж.); Лит.: [1026] 186; Синт.: [818] 222

1826. **дифторацетилен** FCCF; М 62.018; $Т_{кип}$ -76°; Лит.: [941] 53

1827. **1,4-дифторбензол** FC_6H_4F; М 114,09; $Т_{кип}$ 88,5°; Лит.: [385] 260

1828. **транс-дифтордиазин** бц. г. N_2F_2; М 66,01; $Т_{пл}$ -172°; $Т_{кип}$ -111°; ΔH^0_{298}: 67,311 (г); $Т_{крит}$: -13; Лит.: [922] 248, [610] 406, [684]

1829. **цис-дифтордиазин** N_2F_2; М 66,01; $Т_{пл}$ -111,4°; $Т_{кип}$ -105,7°; Пл.: 1,809 (-183°, г/см^3, ж.); ΔH^0_{298}: 62.031 (г); $Т_{крит}$: -1; Лит.: [922] 247, [1026] 186, [376] 412, [684]

1830. **дифтордихлорметан** (dichlorodifluoromethane, freon 12, фреон 12, хладон 12) CCl_2F_2; М 120,91; CAS 75-71-8; $Т_{пл}$ -155,95°; $Т_{кип}$ -29,74°; Раств.: вода: 0,028 (20°); Пл.: 1,442 (-15°, г/см^3, ж.); n = 1,295 (20°); $Т_{крит}$: 112; $Р_{крит}$: 4,119; $Пл_{крит}$: 0,5791; Лит.: [920] 97-142, [1024] 279, [241] 16, [468] 10-11

1831. **дифторметан** (метилен фтористый, метиленфторид, фреон 32, хладон 32) бц. г. H_2CF_2; М 52,03; $Т_{кип}$ -51,6°; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; ДП: 26,11 (-49.2°) ; ΔH^0_{298}: -452 (г); $Т_{крит}$: 78,4; $Р_{крит}$: 5,843; $Пл_{крит}$: 0,4251; Лит.: [343] 281, [761] 54-56, [897] 790-791

1832. **дифторметилен-бис-гипофторит** г. $CF_2(OF)_2$; М 120,01; $Т_{кип}$ -64°; $Т_{разл}$ 200°; Лит.: [1024] 204, [774] 11-12

1833. **O-(дифторметиленимидо)-O-метил-фторфосфат** $F_2C{=}NOP(O)(F)OCH_3$; М 177; CAS 18016-10-9; Пл.: ; Давл. паров: 2 (57,8°); Лит.: [60] 38

1834. **1,5-дифтор-1,1,3,5,5-пентанитро-3-азапентан** $F(O_2N)_2CCH_2N(NO_2)CH_2C(NO_2)_2F$; М 334,12; $Т_{пл}$ 86°; Пл.: 1,91 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1089] 573-574

1835. **дифторсилан** SiH_2F_2; М 68,098; $Т_{пл}$ -122°; $Т_{кип}$ -77,8°; Лит.: [855] 197

1836. **ди(фторсульфурил)пероксид** $(FSO_2)_2O_2$; М 198,12; $Т_{пл}$ -55,4°; $Т_{кип}$ 67,1°; Лит.: [376] 594

1837. **дифторхлора гексафторантимонат** крист. ClF_2SbF_6; М 309,2; $Т_{пл}$ 285°; Лит.: [629] 86, [809] 21

1838. **дифторхлора гексафтороплатинат(V)** оранжев. $ClF_2[PtF_6]$; М 382,52; $Т_{пл}$ 171°; Лит.: [377] 177

1839. **дифторхлора тетрафторборат** бц. ClF_2BF_4; М 160.254; $Т_{пл}$ 30°; Лит.: [377] 177, [629] 86

1840. **дифторхлорметан** (фреон 22, хладон 22) $CHClF_2$; М 86,47; $Т_{пл}$ -157,4°; $Т_{кип}$ -40,85°; Пл.: 1,4909 (-69°, г/см^3, ж.); n = 1,267 (20°); $Т_{крит}$: 96,13; $Р_{крит}$: 4,986; $Пл_{крит}$: 0,5128; Лит.: [1024] 279

1841. **2,2-дифторэтанол** CF_2HCH_2OH; М 82.049; $Т_{пл}$ -28.2°; $Т_{кип}$ 96°; Пл.: 1.3084 (17°, к в.4, ж.); n = 1,3345 (11,8°); Лит.: [385] 262

1842. **1,1-дифторэтилен** бц. г. $H_2C{=}CF_2$; М 64,03; $Т_{пл}$ -144°; $Т_{кип}$ -85,7°; Лит.: [1020] 369-370

1843. **O,O-ди(2-фторэтил)фторфосфат** ж. $(FCH_2CH_2O)_2P(O)F$; М 192,073; Давл. паров: 0,8 (102°); Лит.: [878] 28-29, 75, [982] 268

1844. **2,4-дихлоранилин** $Cl_2C_6H_3NH_2$; М 162,02; $Т_{пл}$ 63°; $Т_{кип}$ 245°; pK_{BH^+} (1) = 2,05 (25°, вода); Лит.: [1026] 187; Синт.: [382] 323-324

1845. **2,6-дихлоранилин** $Cl_2C_6H_3NH_2$; M 162,02; $T_{пл}$ 38-41°; Лит.: [54] 1.172; Синт.: [318] 157

1846. **дихлорацетилен** ж. ClCCCl; M 94,93; $T_{пл}$ -65°; $T_{кип}$ 33°; ΔH^0_{298}: 200 (г); Лит.: [337] 248-249, [897] 458-459, [923] 95, [1026] 188; Синт.: [317] 99, [762] 158

1847. **1,2-дихлорбензол** (о-дихлорбензол) бц. ж. $C_6H_4Cl_2$; M 147; $T_{пл}$ -17,5°; $T_{кип}$ 180-183°; Раств.: вода: 0,0145 (25°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,3048 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 510-511

1848. **N-(3,4-дихлорбензолазо)тиомочевина** (хлорпромурит) $Cl_2C_6H_3N{=}NNHCSNH_2$; M 249,12; $T_{пл}$ 145°; Раств.: вода: пл.р.; $ЛД_{50}$: 0,5 (); Лит.: [755] 130-131

1849. **1,1-дихлор-2,2-бис(4-хлорфенил)этан** (ДДД) бел. крист. $C_{14}H_{10}Cl_4$; M 329; $T_{пл}$ 112°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: н.р.0,000009 (25°), гексан: х.р., метанол: х.р.; $ЛД_{50}$: 3400 (б. крысы, в/ж); Лит.: [337] 326-329, [241] 950, [417] 259-266, [561] 87

1850. **1,1-дихлор-2,2-бис(4-хлорфенил)этилен** (ДДЭ) бел. крист. $(ClC_6H_4)_2C{=}CCl_2$; M 318,025; $T_{пл}$ 88°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: 0,014 (20°), гексан: х.р.; Лит.: [417] 259-266

1851. **2,8-дихлордибензо[b,e]-1,4-диоксин** $C_{12}H_6Cl_2O_2$; M 253,08; $T_{пл}$ 151°; $ЛД_{50}$: 8470 (мыши); Лит.: [458] 27, 44

1852. **3,5-дихлор-N-(1,1-диметилпропинил)бензамид** (pronamide) $Cl_2C_6H_3CONHC(CH_3)_2CCH$; M 256,127; CAS 23950-58-5; $T_{пл}$ 155°; $T_{кип}$ 321°; Раств.: вода: 0,0015 (15°); Лит.: [173] 3634-3635

1853. **дихлорметан** (dichloromethane, methylene chloride, метилен хлористый, метиленхлорид) бц. ж. CH_2Cl_2; M 84,93; CAS 75-09-2; $T_{пл}$ -96,7°; $T_{кип}$ 39,8°; Раств.: вода: 2,56 (15°), р.2 (20°), 1,59 (30°), 0,88 (45°), 0,53 (60°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,3255 (20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 1 (-70,5°), 10 (-44,1°), 30 (-28,2°), 100 (-7,3°), 147,4 (0°), 229,7 (10°), 348,9 (20°), 400 (24,1°), 511,4 (30°), 600 (35°); ДП: 16,98 (-100°) 9,08 (20°) 8,93 (25°) 8,29 (40°) ; ΔH^0_{298}: -87,86 (ж); S^0_{298}: 270,13 (ж); $T_{всп}$: 14; $T_{свосп}$: 556; $\Delta H_{сгор}$: 446,85; $ЛД_{50}$: 2000 (кролики, п/о), 1250 (крысы, п/о), 1000 (мыши, п/о), 3000 (собаки, п/о); $T_{крит}$: 245; $P_{крит}$: 6,17; $Пл_{крит}$: 0,472; Лит.: [343] 317-327, 692-693, [515] 708, [762] 18-26, [898] 618, [1022] 61, [1026] 332, [70] 119-120, [241] 6, [653] 134-136, [768] 161, [1042] 82

1854. **O-(дихлорметиленимидо)-O-метил-фторфосфат** $Cl_2C{=}NOP(O)(F)OCH_3$; M 209,9; CAS 17642-31-8; Пл.: ; Давл. паров: 2 (57,2°); Лит.: [60] 37

1855. **O-(дихлорметиленимидо)-O-этил-фторфосфат** $Cl_2C{=}NOP(O)(F)OC_2H_5$; M 224; CAS 17642-32-9; Пл.: ; Давл. паров: 4 (87,2°); Лит.: [60] 39

1856. **дихлор-оксид-азота гексахлорантимонат** $ONCl_2(SbCl_6)$; M 435,39; $T_{разл}$ 145°; Лит.: [809] 61

1857. **дихлороксифосфора тетрахлорферрат(III)** $POCl_2[FeCl_4]$; M 315,54; $T_{пл}$ 119°; Лит.: [611] 370

1858. **1,3-дихлор-2-пропанол** маслянистая ж. $ClCH_2CH(OH)CH_2Cl$; M 129; $T_{кип}$ 183-185°; $ЛД_{50}$: 93 (мыши, п/о); Лит.: [337] 397, [832] 318-319; Синт.: [858] 213-215

1859. **1,1-дихлор-2-пропанон** (несимм-дихлорацетон) бц. ж. $Cl_2CHCOCH_3$; M 126,96; $T_{кип}$ 120°; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: р.; Лит.: [897] 908-909

1860. **1,3-дихлор-2-пропанон** (симм-дихлорацетон) пластинчатые крист. $ClCH_2COCH_2Cl$; M 126,96; $T_{пл}$ 45°; $T_{кип}$ 173,4°; Раств.: вода: р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 908-909; Синт.: [858] 211-213

1861. **дихлортрииода гексахлорантимонат** $I_3Cl_2[SbCl_6]$; M 786,097; $T_{пл}$ 47°; Лит.: [377] 186

1862. **дихлоруксусная кислота** бц. ж. $CHCl_2COOH$; M 128,94; $T_{пл}$ 10,8°; $T_{кип}$ 194°; Раств.: вода: 8,63 (20°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,5773 (15°, к в.15, ж.), 1,5634 (20°, к

в.4, ж.); pK_a (1) = 1,25 (25°, вода); Лит.: [897] 1026-1027, [898] 88, [259] 118; Синт.: [762] 96-97

1863. **2-(2,6-дихлорфениламино)имидазолина гидрохлорид** (гемитон, катапресан, клонидин, клофелин, хлофазолин) бел. крист. $C_9H_{10}Cl_3N_3$; M 266,57; CAS 4205-91-8; $T_{пл}$ 314°; $T_{разл}$ 316°; Раств.: вода: 7 (20°), 50 (100°), эф.: н.р., хлф.: м.р., этанол: 20 (78°); Лит.: [1021] 410, [178] 514-515, [219] 372-373, [313] 218-219, [1100] 208-211; Синт.: [1100] 210-211

1864. **2,4-дихлорфеноксиуксусная кислота** (2,4-Д) бел. крист. $Cl_2C_6H_3OCH_2COOH$; M 221,038; CAS 94-75-7; $T_{пл}$ 141°; Раств.: вода: 0,054 (20°), эф.: р.; Пл.: 1,565 (30°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,4 (160°); pK_a (1) = 2,64 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 590 (б. крысы, в/ж), 360 (б. мыши, в/ж), 100 (собаки, в/ж); Лит.: [338] 127-130, [343] 127-129, [172] 2761-2763, [173] 3517-3521, [417] 549, [561] 229-233, [562] 44

1865. **2,4-дихлорфеноксиуксусной кислоты бутиловый эфир** $Cl_2C_6H_3OCH_2COOCH_2CH_2CH_2CH_3$; M 277,144; $T_{пл}$ 9°; $ЛД_{50}$: 386-640 (б. мыши, п/о); Лит.: [338] 202-203, [561] 233

1866. **2,4-дихлорфеноксиуксусной кислоты изопропиловый эфир** $Cl_2C_6H_3OCH_2COOCH(CH_3)_2$; M 263,117; $T_{пл}$ 24°; Лит.: [561] 233

1867. **2,4-дихлорфеноксиуксусной кислоты метиловый эфир** $Cl_2C_6H_3OCH_2COOCH_3$; M 235,064; $T_{пл}$ 43°; Лит.: [561] 233

1868. **2,4-дихлорфеноксиуксусной кислоты пентиловый эфир** $Cl_2C_6H_3OCH_2COOCH_2CH_2CH_2CH_2CH_3$; M 291,17; $T_{пл}$ 15°; Лит.: [561] 233

1869. **2,4-дихлорфеноксиуксусной кислоты этиловый эфир** $Cl_2C_6H_3OCH_2COOCH_2CH_3$; M 249,091; $T_{пл}$ 15,2-15,4°; Лит.: [561] 233

1870. **2-(2,4-дихлорфенокси)-5-хлорфенол** (triclosan, триклозан) $Cl_2C_6H_3OClC_6H_3OH$; M 289,54; $T_{пл}$ 55-57°; Раств.: вода: м.р., орг. р-ли: р.; Лит.: [214] 863

1871. **2,4-дихлорфенол** бц. игольчатые крист. (р.п. бензол) $Cl_2C_6H_3OH$; M 163,001; $T_{пл}$ 45°; $T_{кип}$ 210°; Раств.: бензол: р., вода: 0,46 (20°), эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; pK_a (1) = 7,85 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 480 (крысы, п/о); Лит.: [337] 406-407, [340] 242-247, [897] 1046-1047

1872. **2,6-дихлорфенол** бц. игольчатые крист. $Cl_2C_6H_3OH$; M 163,001; $T_{пл}$ 67°; $T_{кип}$ 220°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; pK_a (1) = 6,78 (25°, вода); Лит.: [897] 1048-1049

1873. **3,4-дихлорфенол** $C_6H_3Cl_2OH$; M 163,001; CAS 95-77-1; $T_{пл}$ 68°; $T_{кип}$ 253°; pK_a (1) = 8,63 (25°, вода); Лит.: [172] 2901-2902

1874. **дихлорформоксим** (CX, phosgene oxime, фосгеноксим) бц. призматические крист. $Cl_2C{=}NOH$; M 113,94; CAS 1794-86-1; $T_{пл}$ 35-40°; $T_{кип}$ 129°; $T_{разл}$ 128°; Раств.: вода: р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [78] 38-41, [610] 514, [982] 207

1875. **1,1-дихлорэтан** (этилидендихлорид) бц. ж. CH_3CHCl_2; M 98,97; $T_{пл}$ -96,98°; $T_{кип}$ 57,28°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,55 (20°), эф.: о.х.р., этанол: о.х.р.; Пл.: 1,1757 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4164 (20°); Давл. паров: 100 (7,2°), 400 (39,8°); ДП: 10,46 (25°) ; Дип.: 2,06 (20°); Пов.нат.: 24,19 (25°); C_p^0: 111,3 (ж); $\Delta H_{кип}$: 31,87; $T_{крит}$: 261,5; $P_{крит}$: 5,07; Лит.: [768] 147-148

1876. **1,2-дихлорэтан** (дихлорэтан, этилендихлорид) бц. ж. $ClCH_2CH_2Cl$; M 98,95; $T_{пл}$ -35,87°; $T_{кип}$ 83,47°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,92 (0°), 0,81 (20°), 0,865 (25°), эф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 1,2576 (17°, г/см^3, ж.), 1,257 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4448 (20°); Давл. паров: 20 (63°); ДП: 10,36 (20°) ; Дип.: 1,75 (20°); Вязк.: 0,73 (30°), 0,887 (15°); Пов.нат.: 23,4 (35°), 32,23 (20°); ΔH^0_{298}: -166,1 (ж); ΔG^0_{298}: -80,33 (ж); S^0_{298}: 208,53 (ж); C_p^0: 129 (ж); $\Delta H_{пл}$: 0,87; $\Delta H_{кип}$: 31,45; $ЛД_{50}$: 770 (крысы, п/о); $T_{крит}$: 288; $P_{крит}$: 5,37; Лит.: [897] 1142-1143

1877. **ди(2-хлорэтил)амина гидрохлорид** $HN(CH_2CH_2Cl)_2 \cdot HCl$; M 178,49; CAS 821-48-7; $T_{пл}$ 214-215°; Лит.: [11] 133; Синт.: [813] 27

1878. **3-(4-(ди(2-хлорэтил)амино)фенил)бутановая кислота** (хлорбутин) бел. крист. $(ClCH_2CH_2)_2NC_6H_4CH_2CH_2CH_2COOH$; M 304,21; $T_{пл}$ 65°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 148

1879. **O,O-ди-(2-хлорэтил)-O-(3-хлор-4-метил-7-кумарил)фосфат** (галоксон) $C_{14}H_{14}Cl_3O_6P$; M 415,59; $T_{пл}$ 90°; ЛД$_{50}$: 900 (крысы, п/о); Лит.: [901] 530-531

1880. **дихлотиазид** (6-хлор-7-сульфамидо-3,4-дигидро-1,2,4-бензотиадиазин-1,1-диоксид) бел. крист. $C_7H_8ClN_3O_4S_2$; M 297,74; $T_{пл}$ 260°; $T_{разл}$ 260°; Раств.: ацетон: л.р., вода: м.р., ДМФА: л.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: м.р.; pK_a (1) = 7,9 (25°, вода); pK_a (2) = 9,2 (25°, вода); Лит.: [284] 318-319

1881. **дициан** (cyanogen, циан) бц. г. $(CN)_2$; M 52,04; $T_{пл}$ -34,4°; $T_{кип}$ -21,2°; Раств.: вода: р.1,05 (20°), эф.: р.1,17 (18°), укс.: р., этанол: р.0,54 (80°); Пл.: 0,002335 (20°, г/см^3, г.); Давл. паров: 1 (-95,5°), 10 (-76,6°), 100 (-51,5°); Вязк.: 0,0094 (0°), 0,0128 (100°); ΔH^0_{298}: 307,3 (г); ΔG^0_{298}: 309,2 (г); S^0_{298}: 241,8 (г); C_p^0: 56,82 (г); $\Delta H_{пл}$: 8,11; $\Delta H_{кип}$: 23,33; $T_{крит}$: 127; $P_{крит}$: 6; Лит.: [1024] 354, [393] 55, [506] 140-141, [768] 51

1882. **дициандиазометан** $(NC)_2CN_2$; M 92,06; $T_{пл}$ 75°; Лит.: [976] 191-192

1883. **дициандиамид** (N-цианогуанидин) бц. моноклинные крист. $(H_2N)_2C{=}NCN$; M 84,08; $T_{пл}$ 209-211°; ЛД$_{50}$: 1000 (б. мыши, в/ж); Лит.: [1021] 107

1884. **дициандиамида перхлорат** $C_2H_5ClN_4O_4$; M 184,54; $T_{пл}$ 200°; Раств.: вода: р.; Лит.: [1086] 156

1885. **дицианоацетилен** NC-CC-CN; M 76,057; $T_{пл}$ 20,5-21°; $T_{кип}$ 76-76,5°; Пл.: 1,017 (20°, к в.4, т.); Лит.: [1024] 357

1886. **1,2-дицианобензол** (фталодинитрил) $C_6H_4(CN)_2$; M 128,131; $T_{пл}$ 141°; ЛД$_{50}$: 1000 (б. крысы, в/ж), 34,5 (крысы, в/б); Лит.: [338] 122, [1024] 195, [1026] 636

1887. **1,3-дицианобензол** бц. крист. $C_6H_4(CN)_2$; M 128,131; $T_{пл}$ 162°; ЛД$_{50}$: 481,3 (крысы, в/б); Лит.: [1024] 195

1888. **1,4-дицианобензол** бц. крист. $C_6H_4(CN)_2$; M 128,131; $T_{пл}$ 222°; ЛД$_{50}$: 698,6 (крысы, в/б); Лит.: [1024] 195

1889. **дицианобутадиин** NC-CC-CC-CN; M 100,079; $T_{пл}$ 64,5-65,5°; $T_{кип}$ 154°; Лит.: [1024] 357

1890. **дицианфуроксан** $C_4N_4O_2$; M 136,07; $T_{пл}$ 40°; $T_{кип}$ 200°; Лит.: [1058] 380

1891. **дициклогексиламин** $(C_6H_{11})_2NH$; M 181,318; $T_{пл}$ -0,1°; $T_{кип}$ 255,8°; Лит.: [832] 208-209

1892. **O,O-дициклогексилфторфосфат** бц. подвижная ж. $(C_6H_{11}O)_2P(O)F$; M 264,273; Давл. паров: 0,3 (116°), 3 (120°); Лит.: [878] 15, 74, [982] 268

1893. **ди(циклопентадиен)никель (0)** красн. крист. $[Ni(C_5H_6)_2]$; M 190,896; $T_{пл}$ 41-42°; Лит.: [1046] 523-524

1894. **диэтаноламин** (2,2'-диоксидиэтиламин, 2,2'-иминодиэтанол, диэтилоламин) призматические крист. $NH(CH_2CH_2OH)_2$; M 105,14; CAS 111-42-2; $T_{пл}$ 28°; $T_{кип}$ 268°; Раств.: вода: смеш., эф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,0966 (20°, к в.4, т.); ЛД$_{50}$: 2200 (кролики, в/ж), 3460 (крысы, в/ж), 2200 (морские свинки, в/ж), 3300 (мыши, в/ж); Лит.: [897] 664-665, [934] 42

1895. **диэтанолнитраминдинитрат** (3-нитро-3-азапентан-1,5-динитрат, ДИНА) бц. крист. $O_2NN(CH_2CH_2ONO_2)_2$; M 240,12; $T_{пл}$ 52,5°; $T_{разл}$ 165°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., метанол: р., петр.эф.: н.р., тетрахлорметан: н.р., укс.: р.; Пл.: 1,67 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1021] 109

1896. **диэтиламин** бц. ж. $(C_2H_5)_2NH$; M 73,14; CAS 109-89-7; $T_{пл}$ -48°; $T_{кип}$ 56,3°; Раств.: вода: смеш., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,7056 (20°, г/см^3, ж.); pK_{BH^+} (1) = 10,93 (25°, вода); ЛД$_{50}$: 540 (крысы, в/ж); $T_{крит}$: 223,3; $P_{крит}$: 3,71; Лит.: [768] 148, [934] 41; Синт.: [366] 92-93

1897. **диэтиламина гидрохлорид** крист. $(C_2H_5)_2NH \cdot HCl$; M 109,6; $T_{пл}$ 220°; $T_{кип}$ 330°; Раств.: вода: 232 (25°), эф.: н.р., хлф.: р., этанол: р. (78°); Пл.: 1,041 (21°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 664-665

1898. **2-(диэтиламино)этанол** бц. ж. $(C_2H_5)_2NCH_2CH_2OH$; М 117,19; $T_{пл}$ -65°; $T_{кип}$ 163°; Лит.: [1021] 112

1899. **1-(2-диэтиламиноэтил)-4-метилтиоксантона гидрохлорид** (мирацил Д) желт. крист. $C_{20}H_{25}ClN_2OS$; М 376,94; $T_{пл}$ 195°; Раств.: вода: р.; Лит.: [901] 896-897

1900. **диэтиламмония 5-метилтетразолат** $(CH_3CH_2)_2NH_2CN_4CH_3$; М 157,22; $T_{пл}$ 70°; Лит.: [233] 102

1901. **диэтил-ацетилацетонилзолото** $CH_3COCH{=}C(CH_3)OAu(C_2H_5)_2$; М 354,197; $T_{пл}$ 10°; Лит.: [1078] 126

1902. **5,5-диэтилбарбитуровая кислота** (барбитал) бел. крист. $(C_2H_5)_2C(CONH)_2CO$; М 184,19; $T_{пл}$ 190°; Раств.: вода: р. (100°), м.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: р.; pK_a (1) = 7,43 (25°, вода); Лит.: [901] 840-841, [241] 511-512, [284] 307

1903. **1,2-диэтилбензол** $CH_3CH_2C_6H_4CH_2CH_3$; М 134,22; CAS 135-01-3; $T_{пл}$ -31°; $T_{кип}$ 183°; Раств.: вода: 0,007114 (20°); Лит.: [241] 680

1904. **1,4-диэтилбензол** $C_2H_5C_6H_4C_2H_5$; М 134,22; $T_{пл}$ -42,85°; $T_{кип}$ 183,8°; Раств.: вода: 0,002483 (20°); $ЛД_{50}$: 1200 (б. мыши, в/ж); Лит.: [241] 680, [654] 234

1905. **диэтилбериллий** ж. $Be(C_2H_5)_2$; М 67,134; $T_{пл}$ -12°; Лит.: [611] 494

1906. **O,O-диэтил-S-1-гексинил-тиофосфат** $(C_2H_5O)_2P(O)SCC(CH_2)_3CH_3$; М 250,29; Пл.: 1,0758 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4705 (20°); Давл. паров: 0,001 (104°); $ЛД_{50}$: 0,45 (б. мыши, п/к); Лит.: [951] 1749, 1770

1907. **O,O-диэтил-S-(3,4-дигидро-4-оксо-1,2,3-бензотриазин-3-илметил)дитиофосфат** (азинфосэтил, байер 16259, гузатион А, этилгутион) $C_{12}H_{16}N_3O_3PS_2$; М 345,3775; $T_{пл}$ 53°; $ЛД_{50}$: 17 (крысы, п/о); Лит.: [901] 532-533

1908. **O,S-диэтилдитиокарбонат** $C_2H_5OC(S)SC_2H_5$; М 150,3; Давл. паров: 12 (76°); Лит.: [645] 638

1909. **S,S-диэтилдитиокарбонат** $(CH_3CH_2S)_2CO$; М 150,3; $T_{кип}$ 197°; Лит.: [832] 206-207

1910. **O,O-диэтил-S-(2-диэтиламиноэтил)тиофосфат** (VG, amiton, амитон, тетрам) бц. ж. $(C_2H_5O)_2P(O)SCH_2CH_2N(C_2H_5)_2$; М 269,3; CAS 78-53-5; $T_{кип}$ 315°; Раств.: вода: р., орг. р-ли: л.р.; Пл.: 1,048 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,5075 (20°); Давл. паров: 0,00054 (25°), 0,01 (80°), 0,2 (97°), 2 (134°); $ЛД_{50}$: 0,5 (мыши, в/б); Лит.: [78] 88-91, [982] 342-343

1911. **O,O-диэтил-S-(2-диэтиламиноэтил)тиофосфата гидрооксалат** (Р-5158, Р-6199, амитон, инферно, тетрам) $(C_2H_5O)_2P(O)SCH_2CH_2N(C_2H_5)_2 \cdot (COOH)_2$; М 269,34; $T_{пл}$ 100°; Раств.: вода: х.р., орг. р-ли: р.; n = 1,5075 (19°); Давл. паров: 2 (134°); $ЛД_{50}$: 6 (крысы, п/о), 2 (крысы, накожно); Лит.: [982] 343

1912. **диэтиленгликоль** (2,2'-диоксидиэтиловый эфир, этилендигликоль) бц. ж. $HOCH_2CH_2OCH_2CH_2OH$; М 106,12; $T_{пл}$ -10,45°; $T_{кип}$ 244,8°; Раств.: вода: р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,132 (6°, г/см^3, ж.), 1,1177 (20°, г/см^3, ж.); ΔH^0_{298}: -626,8 (ж); $\Delta H_{пл}$: 13,46; $\Delta H_{кип}$: 37,01; $T_{всп}$: 134; $T_{своспл}$: 379,5; $\Delta H_{сгор}$: 2374; $ЛД_{50}$: 13300 (б. мыши, п/о), 2690 (кролики, п/о), 1565 (крысы, п/о), 14000 (морские свинки, п/о); Лит.: [897] 664-665, [1021] 110, [420] 18, [748] 68-69

1913. **диэтиленгликольдинитрат** бц. ж. $O(CH_2CH_2ONO_2)_2$; М 188,05; $T_{пл}$ 3°; $T_{кип}$ 244°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: 0,4 (20°), эф.: х.р., метанол: х.р., нитроглицерин: х.р., сероуглерод: пл.р., тетрахлорметан: пл.р., хлф.: х.р., этанол: пл.р.; Пл.: 1,385 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4517 (20°); ΔH^0_{298}: -415 (ж); $\Delta H_{сгор}$: 2300; Лит.: [339] 122-123, [1021] 110

1914. **диэтиленгликоля этиловый эфир** (карбитол, этилкарбитол) бц. ж. $C_2H_5OCH_2CH_2OCH_2CH_2OH$; М 134,17; $T_{кип}$ 201,9°; Лит.: [337] 459, [1026] 194

1915. **диэтилентриамин** бц. ж. $H_2NCH_2CH_2NHCH_2CH_2NH_2$; М 103,2; $T_{пл}$ -39°; $T_{кип}$ 206,7°; pK_{BH^+} (1) = 10,101 (25°, вода); pK_{BH^+} (2) = 9,386 (25°, вода); pK_{BH^+} (3) =

4,889 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 1080 (б. крысы, в/ж), 600 (морские свинки, п/о); Лит.: [1021] 110, [1077] 130-131

1916. **диэтилзолота бромид** бц. игольчатые крист. $(C_2H_5)_2AuBr$; M 334,993; $T_{пл}$ 58°; $T_{разл}$ 70°; Лит.: [1046] 517, [377] 521, [1078] 125-127

1917. **O,O-диэтил-S-(N-изопропилкарбамилметил)дитиофосфат** (L-343, протоат, фак-20, фостион MP) $(C_2H_5O)_2P(S)SCH_2CONHCH(CH_3)_2$; M 285,37; $T_{пл}$ 28,5°; $ЛД_{50}$: 15 (крысы, п/о); Лит.: [901] 564-565

1918. **O,O-диэтил-S-(изопропилтиометил)дитиофосфат** $(C_2H_5O)_2P(S)SCH_2SCH(CH_3)_2$; M 274,41; $T_{кип}$ 52°; Раств.: вода: 0,005 (20°); $ЛД_{50}$: 4 (); Лит.: [755] 138-139

1919. **диэтилкадмий** $Cd(C_2H_5)_2$; M 170,53; $T_{пл}$ -21°; $T_{кип}$ 64°; Лит.: [377] 541, [907] 121

1920. **диэтилкарбонат** бц. ж. $CO(OC_2H_5)_2$; M 118,14; $T_{пл}$ -43°; $T_{кип}$ 125,8°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9751 (20°, г/см^3, ж.); $ЛД_{50}$: 1570 (б. крысы, п/о); Лит.: [338] 145, [897] 1020-1021, [1021] 323

1921. **O,O-диэтил-S-(карбэтоксиметил)дитиофосфат** (ацетион) $(C_2H_5O)_2P(S)SCH_2COOC_2H_5$; M 272,32; Раств.: вода: т.р., орг. р-ли: р.; Пл.: 1,17 (22°, г/см^3, ж.); n = 1,5 (22,5°); Давл. паров: 0,5 (109°); $ЛД_{50}$: 1100 (крысы, п/о); Лит.: [901] 524-525

1922. **O,O-диэтил-S-(N-карбэтокси-N-метилкарбамилметил)дитиофосфат** (П-474, мекарбам, муритокс, мэйрфотокс-47) $(C_2H_5O)_2P(S)SCH_2CON(CH_3)COOC_2H_5$; M 329,37; $T_{пл}$ 9°; $ЛД_{50}$: 35 (крысы, п/о), 106 (мыши, п/о); Лит.: [901] 546-547

1923. **O,O-диэтил-S-(карбэтоксиметил)тиофосфат** (ацетоксон, ацетофос) $(C_2H_5O)_2P(O)SCH_2COOC_2H_5$; M 256,26; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: х.р., эф.: р.; Пл.: 1,17 (22°, г/см^3, ж.); n = 1,4613 (24°); Давл. паров: 0,03 (95°); $ЛД_{50}$: 500 (крысы, п/о); Лит.: [901] 524-525

1924. **диэтилмалоновая кислота** $(C_2H_5)_2C(COOH)_2$; M 160,168; $T_{пл}$ 125°; pK_a (1) = 2,15 (25°, вода); pK_a (2) = 7,47 (20°, вода); Лит.: [898] 88, [1084] 600

1925. **O,O-диэтил-O-(4-метилсульфинилфенил)тиофосфат** (байер 25141) $(C_2H_5O)_2P(S)OC_6H_4SOCH_3$; M 308,36; Раств.: 1,2-дихлорэтан: р., бензол: р., вода: н.р., метанол: р., тетрахлорметан: р., хлф.: р., этанол: р.; n = 1,54 (25°); Давл. паров: 0,01 (140°); $ЛД_{50}$: 8 (крысы, п/о); Лит.: [901] 526-527

1926. **O,S-диэтил-метилтиофосфонат** (EA 5533) $C_5H_{13}O_2PS$; M 168,2; CAS 2511-10-6; $T_{пл}$ -8°; $T_{кип}$ 229°; Лит.: [60] 95

1927. **O,O-диэтилметилфосфонит** ж. $CH_3P(OC_2H_5)_2$; M 136,13; Раств.: бензол: р., вода: реаг., гексан: р., эф.: р.; Пл.: 0,912 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4168 (20°); Давл. паров: 50 (50°); Лит.: [1026] 194

1928. **N,N-диэтил-5-метокситриптамина гидрохлорид** бел. крист. $C_{15}H_{23}ClN_2O$; M 282,80892; $T_{пл}$ 190-191°; Лит.: [217]

1929. **O,O-диэтил-O-нафталимидо-тиофосфат** (ЭНТ-24970, байер 22408) $C_{16}H_{16}NO_5PS$; M 365,34; $T_{пл}$ 160°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., толуол: р., этанол: р.; $ЛД_{50}$: 500 (крысы, п/о); Лит.: [901] 526-527

1930. **O,O-диэтил-O-(4-нитрофенил)тиофосфат** (E 605, ДНТФ, НИУИФ-100, ниран, паратион, тиофос, фолидол, фосферно, экатокс) $(CH_3CH_2O)_2P(S)OC_6H_4NO_2$; M 291,26; $T_{пл}$ 6,1°; $ЛД_{50}$: 45 (кролики, накожно), 13 (крысы, п/о), 4 (крысы, в/б), 25 (мыши, п/о), 11 (мыши, п/к), 5,5 (мыши, в/б); Лит.: [901] 552-553, [363] 8-11, [982] 344-347

1931. **O,O-диэтил-O-(4-нитрофенил)фосфат** (E-600, минтакол, параоксон, фосфакол) ж. $(C_2H_5O)_2P(O)C_6H_4NO_2$; M 259,2; Раств.: вода: 0,24 (25°); Пл.: 1,2667 (20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 6 (144°); $ЛД_{50}$: 5 (кролики, накожно), 3 (крысы, п/о), 0,44 (крысы, п/к), 0,7 (мыши, п/к); Лит.: [901] 552-553, [363] 8-11, [982] 344-347

1932. **диэтиловый эфир** (серный эфир, этиловый эфир, этоксиэтан) бц. ж. $C_2H_5OC_2H_5$; М 74,12; $Т_{пл}$ -116,3°; $Т_{кип}$ 35,6°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: 6,5 (20°), лигроин: х.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,7135 (20°, г/см^3, ж.), 0,70778 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,3526 (20°); Давл. паров: 1 (-74,3°), 10 (-48,1°), 40 (-27,7°), 200 (2,2°), 400 (17°); pK_{BH^+} (1) = -3,59 (20°, вода); ДП: 4,3 (25°) ; Дип.: 1,15 (20°); Вязк.: 0,242 (20°); Пов.нат.: 17,01 (20°); Ск.зв.: 206,5 (97,1°, состояние среды - газ); C_p^0: 172 (ж); $\Delta H_{кип}$: 26,6; $Т_{всп}$: -41; $Т_{свосп}$: 164; $\Delta H_{сгор}$: 2726,7; $ЛД_{50}$: 1760 (б. мыши, п/о); $Т_{крит}$: 193,4; $Р_{крит}$: 3,61; Лит.: [1026] 194-195, [259] 138, [274] 148, [386] 229, [393] 48, [768] 148

1933. **диэтилолова дииодид** $(C_2H_5)_2SnI_2$; М 430,64; $Т_{пл}$ 42°; $Т_{кип}$ 245°; Лит.: [1078] 253

1934. **диэтилртуть** бц. ж. $Hg(C_2H_5)_2$; М 258,71; $Т_{кип}$ 159°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: т.р.; Пл.: 2,466 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [339] 404, [897] 936-937, [1023] 280

1935. **диэтилселен** ж. $(C_2H_5)_2Se$; М 137,08; $Т_{кип}$ 108°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 1,23 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [339] 82, [897] 1146-1147

1936. **диэтилстильбэстрол** бел. крист. $HOC_6H_4C(C_2H_5)=C(C_2H_5)C_6H_4OH$; М 268,35; $Т_{пл}$ 170°; Раств.: вода: о.м.р., эф.: р., хлф.: м.р., этанол: р.; Лит.: [1026] 195, [284] 452

1937. **диэтилстильбэстрола пропионат** бел. крист. ; $Т_{пл}$ 105°; Раств.: вода: о.м.р., эф.: л.р., хлф.: л.р., этанол: т.р.; Лит.: [284] 452

1938. **диэтилсульфат** (серной кислоты диэтиловый эфир) бц. маслянистая ж. $(C_2H_5O)_2SO_2$; М 154,18; $Т_{пл}$ -24,4°; $Т_{кип}$ 208°; $Т_{разл}$ 208°; Разл. на: этен; Раств.: вода: реаг. (100°), эф.: смеш., этанол: реаг.; Пл.: 1,1842 (15°, г/см^3, ж.), 1,803 (20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 15 (96°); Лит.: [897] 1146-1147, [1023] 457, [914] 75-79

1939. **диэтилсульфит** $(C_2H_5O)_2SO$; М 138,18; $Т_{кип}$ 159-160°; Лит.: [1023] 465

1940. **диэтилсульфоксид** бц. $(C_2H_5)_2SO$; М 106,19; $Т_{пл}$ 14°; Лит.: [1023] 467

1941. **O,O-диэтил-O-(3,4-тетраметиленкумарин-7-ил)тиофосфат** (дитион, каумитиоат, хромафон) $C_{17}H_{21}O_5PS$; М 368,39; $Т_{пл}$ 85°; $ЛД_{50}$: 100 (крысы, п/о), 450 (мыши, п/о); Лит.: [901] 540-541

1942. **N,N-диэтилтриптамина гидрохлорид** крист. $C_{14}H_{21}ClN_2$; М 252,78; $Т_{пл}$ 171°; Лит.: [217]

1943. **O,O-диэтил-O-(3,5,6-трихлор-2-пиридил)тиофосфат** (дурсбан) $(C_2H_5O)_2P(S)OC_5HNCl_3$; М 350,59; $Т_{пл}$ 42°; $ЛД_{50}$: 150 (крысы, п/о); Лит.: [901] 540-541

1944. **N-(2,6-диэтилфенил)-N-(метоксиметил)хлорацетамид** (алахлор, лассо) бел. крист. $C_{14}H_{20}ClNO_2$; М 269,7671; $Т_{пл}$ 39,5-41,5°; Лит.: [562] 21-22

1945. **O,O-диэтил-S-(10-феноксарсинил)дитиофосфат** (тиарсин) $C_{16}H_{18}AsO_3PS_2$; М 428,34; $Т_{пл}$ 64°; $ЛД_{50}$: 100 (мыши, п/о); Лит.: [901] 622-623

1946. **O,O-диэтил-фталимидотиофосфат** $(C_2H_5O)_2P(S)N(CO)_2C_6H_4$; М 299,29; $Т_{пл}$ 84°; $ЛД_{50}$: 5000 (крысы, п/о); Лит.: [901] 630-631

1947. **O,O-диэтилфторфосфат** $(CH_3CH_2O)_2P(O)F$; М 156,093; $Т_{кип}$ 171°; Давл. паров: 11 (62°); Лит.: [878] 15, [982] 268

1948. **O,O-диэтил-S-(6-хлорбензоксазолон-2-илметил)дитиофосфат** (РП-11974, афнор, залон, фозалон) бел. крист. $C_{12}H_{15}ClNO_4PS_2$; М 367,81; $Т_{пл}$ 45-47°; $ЛД_{50}$: 88 (б. мыши), 112 (кошки), 135 (крысы, п/о), 108 (крысы); Лит.: [901] 566-567, [378] 184

1949. **O,O-диэтил-O-(2-хлор-1-(2,4-дихлорфенил)винил)фосфат** (СД-7859, Ц-8949, ЭНТ-24969, бирлан, хлорфенвинфос) $C_{12}H_{14}Cl_3O_4P$; М 359,57; Раств.: ацетон: р., вода: 0,0145 (23°), ксилол: р., этанол: р.; Пл.: 1,36 (15,5°, г/см^3, ж.); n = 1,5272 (21°); Давл. паров: 0,5 (170°); $ЛД_{50}$: 25 (крысы, п/о); Лит.: [901] 528-529

1950. **O,O-диэтил-O-(3-хлор-4-метил-7-кумарил)тиофосфат** (азунтол, байер 21/199, ко-рал, коумафос, мускатокс, резитокс) $C_{14}H_{16}ClO_5PS$; М 362,77; $Т_{пл}$ 95°;

Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р., петр.эф.: т.р.; Пл.: 1,474 (20°, г/см^3, т.); ЛД$_{50}$: 100 (крысы, п/о); Лит.: [901] 526-527

1951. **O,O-диэтил-O-(альфа-цианобензилиденамино)тиофосфат** (SKA 7502, байтион, валексон, фоксим) $(CH_3CH_2O)_2P(S)O\text{-}N{=}C(CN)C_6H_5$; М 298,31; Т$_{пл}$ 5°; Раств.: вода: 0,0007, орг. р-ли: р.; Пл.: 1,176 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,5405 (20°); Давл. паров: 0,01 (102°); ЛД$_{50}$: 500 (кошки), 1780 (крысы, п/о); Лит.: [339] 185, [1021] 240, [1026] 624

1952. **диэтилцинк** $Zn(C_2H_5)_2$; М 123,51; Т$_{пл}$ -30°; Т$_{кип}$ 118°; Лит.: [907] 121; Синт.: [1078] 273, [593] 16-17

1953. **O,O-диэтил-S-этилтиометил-дитиофосфат** (Л-11-6, ТМ-12008, тимет, форат) $(C_2H_5O)_2P(S)SCH_2SC_2H_5$; М 260,38; Т$_{пл}$ -15°; Давл. паров: 0,00084 (20°), 1 (114°); ЛД$_{50}$: 2 (крысы, п/о), 1,7 (мыши, п/о); Лит.: [901] 562-563, [470] 130, [982] 338-339

1954. **O,O-диэтил-S-этилтиоэтил-дитиофосфат** (М-74, байер 19639, дисистон, дисульфотон, дитиосистокс, сольвирекс, фрумин G) $(C_2H_5O)_2P(S)SCH_2CH_2SC_2H_5$; М 274,4; Давл. паров: 0,00018 (20°), 1 (128°); ЛД$_{50}$: 12 (крысы, п/о), 4,6 (мыши, п/о); Лит.: [901] 536-537, [470] 137, [982] 339, 341

1955. **O,O-диэтил-O-этилтиоэтил-тионфосфат** (меркаптофос тионная форма, систокс тионная форма) $(C_2H_5O)_2P(S)OCH_2CH_2SC_2H_5$; М 258,34; Раств.: вода: 0,006 (20°); Пл.: 1,119 (21°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 0,4 (106°); ЛД$_{50}$: 30 (крысы, п/о); Лит.: [471] 16, [982] 332, 337

1956. **O,O-диэтил-S-этилтиоэтил-тиофосфат** (изосистокс, меркаптофос тиольная форма, систокс тиольная форма) $(C_2H_5O)_2P(O)SCH_2CH_2SC_2H_5$; М 258,34; Раств.: вода: 0,2 (20°); Пл.: 1,132 (21°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 0,25 (100°); ЛД$_{50}$: 1,5 (крысы, п/о), 6 (мыши, п/о); Лит.: [363] 8-11, [471] 16, [982] 332, 337

1957. **диэтоксиметан** (диэтилметиленовый эфир, диэтилформаль, формальдегида диэтилацеталь, этилаль) бц. ж. $CH_2(OC_2H_5)_2$; М 104,15; Т$_{пл}$ -66,5°; Т$_{кип}$ 87,9°; Раств.: вода: 9,1 (18°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,83465 (15°, г/см^3, ж.), 0,8319 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 782-783, [673] 43

1958. **2,5-диэтокси-4-метилфенилэтиламина гидрохлорид** (2CD-2,5-DIETO) $CH_3(CH_3CH_2O)_2C_6H_2CH_2CH_2NH_3Cl$; М 259,77; Т$_{пл}$ 252°; Лит.: [216]

1959. **2-(3,4-диэтокси-5-метоксифенил)этиламина гидрохлорид** (3,4-diethoxy-5-methoxyphenethylamine hydrochloride, ASB, asymbescaline) $CH_3O(CH_3CH_2O)_2C_6H_3CH_2CH_2NH_3Cl$; М 276,78; Т$_{пл}$ 143°; Лит.: [216] 32-34

1960. **1,1-диэтоксиэтан** (ацеталь) $CH_3CH(OCH_3)_2$; М 118,2; Т$_{кип}$ 103,2°; Лит.: [832] 30-31; Синт.: [249] 66, [858] 62-63

1961. **догексаконтан** крист. $CH_3(CH_2)_{60}CH_3$; М 871,664; Т$_{пл}$ 102°; Лит.: [477] 41-42

1962. **додекагидроксициклогексан дигидрат** (1,2,3,4,5,6-циклогексангексона гексагидрат, трихиноилгидрат) игольчатые крист. $C_6O_6 \cdot 8H_2O$; М 312,19; Т$_{пл}$ 95°; Раств.: вода: р. (100°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [15] 907, [897] 1098-1099, [381] 213-214, [477] 556, 792

1963. **додекан** (дигексил) бц. ж. $CH_3(CH_2)_{10}CH_3$; М 170,33; Т$_{пл}$ -9,6°; Т$_{кип}$ 216,3°; Раств.: вода: 0,000000182 (25°), эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 0,766 (0°, к в.4, ж.), 0,74876 (20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 1 (52°), 10 (91,6°), 40 (122°), 100 (146,1°), 400 (191°); Лит.: [896] 665, [897] 666-667, [241] 888, [284] 88, [624] 61-62

1964. **додекановая кислота** (лауриновая кислота, ундекан-1-карбоновая кислота) бц. игольчатые крист. $CH_3(CH_2)_{10}COOH$; М 200,32; Т$_{пл}$ 44°; Раств.: бензол: л.р., вода: 0,0037 (0°), 0,0055 (20°), 0,0087 (100°), эф.: р., метанол: 142 (21°), этанол: 126 (0°), 134 (21°); Пл.: 0,8679 (50°, к в.4, ж.); Давл. паров: 100 (225°); pK$_a$ (1) = 4,95 (20°, вода); Лит.: [640] 428, [897] 754-755

1965. **додекановой кислоты метиловый эфир** (лауриновой кислоты метиловый эфир) $CH_3(CH_2)_{10}COOCH_3$; М 214,34; Т$_{пл}$ 5,1°; Т$_{кип}$ 262°; Лит.: [642] 15, [1026] 333

1966. **1-додеканол** (лауриновый спирт) листовидные крист. $CH_3(CH_2)_{10}CH_2OH$; М 186,34; $T_{пл}$ 22,6°; $T_{кип}$ 255°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,8309 (24°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 20 (150°); Лит.: [897] 666-667, [336] 115

1967. **додекафторпентан** (перфторпентан) $CF_3(CF_2)_3CF_3$; М 288,034; $T_{пл}$ -126°; $T_{кип}$ 29,3°; Лит.: [761] 319-322, [1024] 209, [401] 177

1968. **додекафторциклогексан** (перфторциклогексан) C_6F_{12}; М 300,045; $T_{пл}$ 50°; $T_{кип}$ 52°; Лит.: [1050] 39

1969. **додекаэдран** $C_{20}H_{20}$; М 260,3728; $T_{пл}$ 430°; Лит.: [873] 378-383, [1041] 73

1970. **додециламин** бц. ж. $CH_3(CH_2)_{11}NH_2$; М 185,34; $T_{пл}$ 28,35°; $T_{кип}$ 247-249°; pK_{BH^+} (1) = 2,68 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 5500 (б. крысы, п/о); Лит.: [1021] 112

1971. **додециламмония пропионат** $CH_3(CH_2)_{11}NH_3(C_2H_5COO)$; М 259,43; CAS 17448-65-6; $T_{пл}$ 55-56°; Лит.: [11] 228

1972. **додецилтиол** (додецилмеркаптан) ж. $C_{12}H_{25}SH$; М 202,41; $T_{пл}$ -8°; $T_{кип}$ 277,3°; Пл.: 0,8453 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4597 (20°); Лит.: [338] 377-378; Синт.: [861] 246-248

1973. **докозан** $CH_3(CH_2)_{20}CH_3$; М 310,6; $T_{пл}$ 44°; $T_{кип}$ 370°; Давл. паров: 1 (169°), 10 (217°), 40 (254°), 100 (283°), 400 (338°); Лит.: [896] 672, [731] 10

1974. **1-докозанол** $CH_3(CH_2)_{20}CH_2OH$; М 326,6; $T_{пл}$ 70,4°; Лит.: [542] 283

1975. **транс-13-докозеновая кислота** (брассидиновая кислота) $CH_3(CH_2)_7CH{=}CH(CH_2)_{11}COOH$; М 338,58; $T_{пл}$ 60-62°; Раств.: вода: 0,74 (24°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,85 (20°, г/см^3, т.); n = 1,4435 (20°); Давл. паров: 10 (256°), 30 (282°); Лит.: [1026] 81

1976. **докосафтордекан** (н-декфоран, перфтордекан) $CF_3(CF_2)_8CF_3$; М 538,072; $T_{пл}$ 20°; $T_{кип}$ 146°; Пл.: 1,83 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [401] 177

1977. **доломит** (кальция-магния карбонат) бц. тригональные крист. $CaMg(CO_3)_2$; М 184,4; $T_{разл}$ 600°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 2,86 (20°, г/см^3, т.); ΔG^0_{298}: -2175,7 (т); S^0_{298}: 158,6 (т); C_p^0: 157,53 (т); Лит.: [768] 71

1978. **домоевая кислота** (domoic acid) $C_{15}H_{21}NO_6$; М 311,33; CAS 14277-97-5; $T_{пл}$ 217°; $T_{разл}$ 217°; pK_{BH^+} (1) = 9,82 (25°, вода); pK_a (1) = 2,1 (25°, вода); pK_a (2) = 3,72 (25°, вода); pK_a (3) = 4,97 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 3,6 (мыши, в/б); Лит.: [12] 213-217, [19] 4, [225] 47

1979. **дотриаконтан** $CH_3(CH_2)_{30}CH_3$; М 450,9; $T_{пл}$ 69,2°; $T_{кип}$ 467°; Давл. паров: 1 (247°), 10 (298°), 40 (338°), 100 (371°), 400 (430°); ΔH^0_{298}: -968,3 (ж); Лит.: [53] 5-60, [896] 674, [731] 10

1980. **европий** (europium) сер. кубические мет. Eu; М 151,96; $T_{пл}$ 826°; $T_{кип}$ 1560°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,24 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,01 (608°), 0,1 (702°), 1 (820°), 100 (1200°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 71,1 (т); C_p^0: 26,8 (т); Лит.: [386] 50, [768] 62

1981. **европия(II) бромид** бел. тетрагональные крист. $EuBr_2$; М 311,772; $T_{пл}$ 683°; $T_{кип}$ 1880°; Лит.: [377] 559, [427] 114-115

1982. **европия(II) иодид** зелен. моноклинные крист. EuI_2; М 405,773; $T_{пл}$ 580°; $T_{кип}$ 1775°; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 5,5 (25°, г/см^3, т.); Лит.: [377] 559, [427] 114-115

1983. **европия сульфат октагидрат** розов. моноклинные крист. $Eu_2(SO_4)_3 \cdot 8H_2O$; М 736,24; $T_{разл}$ 375°; Разл. на: вода; Раств.: вода: 2,1 (20°), 1,54 (40°); Лит.: [427] 114-115

1984. **европия фторид** бел. ромбические крист. EuF_3; М 208,96; $T_{пл}$ 1276°; $T_{кип}$ 2280°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [377] 559, [427] 114-115

1985. **европия(II) фторид** желт. кубические крист. EuF_2; М 189,96; $T_{пл}$ 1416°; $T_{кип}$ 2400°; Пл.: 6,5 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [377] 559, [427] 114-115

1986. **европия хлорид** желт. гексагональные крист. $EuCl_3$; М 258,32; $T_{пл}$ 624°; $T_{разл}$ 624°; Лит.: [377] 559, [427] 114-115

1987. **европия(II) хлорид** бел. ромбические крист. $EuCl_2$; M 222,87; $T_{пл}$ 731°; $T_{кип}$ 2060°; Лит.: [377] 559, [427] 114-115

1988. **железа(III) арсенат дигидрат** (скородит) зеленовато-коричн. крист. $FeAsO_4 \cdot 2H_2O$; M 230,795; $T_{разл}$ 200°; Пл.: 3,18 (20°, г/см^3, т.); $ЛД_{50}$: 1132 (крысы, в/ж), 527 (мыши, в/ж); Лит.: [1026] 200, [427] 114-115

1989. **железа арсенид** бел. ромбические крист. $FeAs$; M 130,77; $T_{пл}$ 1020°; Пл.: 7,83 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 60-61

1990. **железа(III) ацетилацетонат** красновато-оранж. крист. $Fe(CH_3COCH{=}C(CH_3)O)_3$; M 353,169; $T_{пл}$ 179°; Раств.: вода: м.р., орг. р-ли: р.; Пл.: 5,24 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [328] 145, [611] 375

1991. **железа борид** FeB; M 66,66; $T_{пл}$ 1650°; Лит.: [1026] 200

1992. **железа(II) борогидрид** $Fe(BH_4)_2$; M 85,53; $T_{разл}$ -10°; Лит.: [993] 45

1993. **железа(II) бромид** желт. тригональные крист. $FeBr_2$; M 215,66; $T_{пл}$ 688°; $T_{кип}$ 968°; Раств.: бензол: р., вода: 108 (10°), 116 (20°), 124 (30°), 141 (49°), 160 (75°), 172,5 (83°), 184 (100°), эф.: р., пиридин: р., этанол: р.; Пл.: 4,636 (25°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -251,4 (т); ΔG^0_{298}: -239,6 (т); S^0_{298}: 140 (т); C_p^0: 67,4 (т); $\Delta H_{пл}$: 54; $\Delta H_{кип}$: 125; Лит.: [768] 62

1994. **железа(III) бромид** темно-красн. гексагональные крист. $FeBr_3$; M 295,56; $T_{пл}$ 297°; $T_{кип}$ 627°; $T_{разл}$ 139°; Разл. на: железа(II) бромид, бром; Раств.: вода: 455 (25°), эф.: р., этанол: р.; ΔH^0_{298}: -269 (т); ΔG^0_{298}: -246 (т); S^0_{298}: 184 (т); Лит.: [377] 412-413, [611] 369, [768] 62

1995. **железа(III) бромид гексагидрат** красн. крист. $FeBr_3 \cdot 6H_2O$; M 403,67; $T_{пл}$ 27°; Лит.: [897] 58-59

1996. **железа(III) гексацианоферрат(II)** (железная лазурь) син. $Fe_4[Fe(CN)_6]_3$; M 859,228; $T_{разл}$ 200°; Лит.: [611] 360-361

1997. **железа(II) гидроксид** светло-зелен. тригональные крист. $Fe(OH)_2$; M 89,86; $T_{разл}$ 150°; Разл. на: железа(II, III) оксид, вода, водород; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,4 (20°, г/см^3, т.); pK_b (2) = 3,89 (25°, вода); pПР (0) = 15 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -561,7 (т); ΔG^0_{298}: -479,7 (т); S^0_{298}: 88 (т); C_p^0: 97,1 (т); Лит.: [377] 409, [768] 62

1998. **железа(III) гидроксид** коричнев. кубические крист. $Fe(OH)_3$; M 106,87; $T_{разл}$ 500°; Разл. на: железа(III) оксид альфа-форма, вода; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 3,7 (20°, г/см^3, т.); pK_b (2) = 10,74 (25°, вода); pK_b (3) = 11,87 (25°, вода); pПР (0) = 37,42 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -826,6 (т); ΔG^0_{298}: -699,6 (т); S^0_{298}: 105 (т); C_p^0: 101,7 (т); Лит.: [427] 116-117, [768] 63

1999. **железа(III) гидроксид-оксид** (гетит) коричнев. ромбические крист. $FeOOH$; M 88,85; $T_{разл}$ 136°; Разл. на: железа(III) оксид альфа-форма, вода; Пл.: 4,28 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 116-117

2000. **железа диарсенид** серебристо-бел. ромбические крист. $FeAs_2$; M 205,69; $T_{пл}$ 990°; Пл.: 7,4 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 60-61

2001. **железа дикарбонил-динитрозил** темно-красн. крист. $Fe(CO)_2(NO)_2$; M 171,88; $T_{пл}$ 19°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; Пл.: 1,56 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 116-117, [611] 353

2002. **железа динитрозил-ди(трифторфосфин)** красн. ж. $Fe(NO)_2(PF_3)_2$; M 291,8; $T_{пл}$ -72°; $T_{кип}$ 97°; $T_{разл}$ 118°; Лит.: [611] 346, 353

2003. **железа дисилицид** $FeSi_2$; M 112,016; $T_{пл}$ 1210°; $T_{разл}$ 1210°; Лит.: [1026] 201

2004. **железа(II) дисульфид кубическая форма** (железный колчедан, пирит, серный колчедан) золотисто-желт. кубические крист. FeS_2; M 119,97; $T_{пл}$ 1700°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,03 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -163,2 (т); ΔG^0_{298}: -151,8 (т); S^0_{298}: 52,93 (т); C_p^0: 62,17 (т); Лит.: [1026] 200, [768] 64

2005. **железа(II) иодид** красно-коричнев. тригональные крист. FeI_2; M 309,66; $T_{пл}$ 594°; $T_{кип}$ 935°; Раств.: вода: р.; Пл.: 5,315 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -116,3 (т); ΔG^0_{298}: -124,2 (т); S^0_{298}: 170 (т); C_p^0: 109 (т); Лит.: [768] 63

2006. **железа(III)-калия сульфат додекагидрат** (железокалиевые квасцы) бц. крист. $KFe(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$; M 503.25; $T_{пл}$ 33°; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Пл.: 1,83 (20°, г/см^3, т.); n = 1,482 (20°); Лит.: [768] 63

2007. **железа(II) карбонат** (сидерит) бел. тригональные крист. $FeCO_3$; M 115,86; $T_{разл}$ 490°; Разл. на: железа(II, III) оксид, углерода(II) оксид, углерода(IV) оксид; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,8 (20°, г/см^3, т.); рПР (0) = 10,6 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -738,15 (т); ΔG^0_{298}: -665,1 (т); S^0_{298}: 95,4 (т); C_p^0: 83,3 (т); Лит.: [611] 362, [768] 63

2008. **железа(II) метасиликат** серо-зелен. ромбические крист. $FeSiO_3$; M 131,93; $T_{пл}$ 1550°; Пл.: 3,5 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 60-61, [427] 118-119

2009. **железа(II) метатитанат** (ильменит) тригональные крист. $FeTiO_3$; M 151,8; $T_{пл}$ 1450°; Пл.: 5, (20°, г/см^3, т.); Лит.: [900] 100-101

2010. **железа(II) молибдат** желтовато-коричн. моноклинные крист. $FeMoO_4$; M 215,78; $T_{пл}$ 1115°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,6 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [328] 146

2011. **железа(II) нитрат гексагидрат** светло-зелен. ромбические крист. $Fe(NO_3)_2 \cdot 6H_2O$; M 287,95; $T_{пл}$ 60,5°; $T_{разл}$ 61°; Раств.: вода: 71 (0°), 82 (18°), 87 (52°), 166 (60°); Лит.: [768] 63

2012. **железа(III) нитрат гексагидрат** бц. кубические крист. $Fe(NO_3)_3 \cdot 6H_2O$; M 349,95; $T_{пл}$ 47,2°; $T_{кип}$ 125°; Раств.: ацетон: р., вода: 138 (20°), этанол: р.; Пл.: 1,68 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [54] 3.33, [768] 63

2013. **железа(III) нитрат нонагидрат** светло-фиолетов. моноклинные крист. $Fe(NO_3)_3 \cdot 9H_2O$; M 404; $T_{пл}$ 50,1°; $T_{разл}$ 60°; Разл. на: железа(III) нитрат гексагидрат, вода; Раств.: ацетон: р., вода: 67 (0°), 82,5 (20°), 87 (25°), 105 (40°), эф.: х.р., этанол: р.; Пл.: 1,68 (21°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -3339 (т); Лит.: [1026] 200, [768] 63

2014. **железа(III) оксалат** светло-желт. ам. в-во $Fe_2(C_2O_4)_3$; M 375,75; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Лит.: [1026] 200

2015. **железа(II) оксалат дигидрат** (железо (II) щавелевокислое двухводное) светло-желт. ромбические крист. $FeC_2O_4 \cdot 2H_2O$; M 179,9; $T_{разл}$ 160°; Разл. на: железа(II) оксид, углерода(II) оксид, углерода(IV) оксид, вода; Раств.: вода: 0,097 (25°); Пл.: 2,28 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 62-63, [1026] 200, [611] 363

2016. **железа(II) оксид** черн. кубические крист. FeO; M 71,85; $T_{пл}$ 1360°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 5,7 (20°, г/см^3, т.); Пов.нат.: 585 (1420°); ΔH^0_{298}: -264,8 (т); ΔG^0_{298}: -244,3 (т); S^0_{298}: 60,75 (т); C_p^0: 49,92 (т); Лит.: [377] 409, [768] 63

2017. **железа(II, III) оксид** (магнетит) черн. кубические крист. Fe_3O_4; M 231,54; $T_{разл}$ 1540°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 5,2 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1117,1 (т); ΔG^0_{298}: -1014,2 (т); S^0_{298}: 146,2 (т); C_p^0: 150,8 (т); Лит.: [768] 63

2018. **железа(III) оксид альфа-форма** (гематит, красный железняк) красно-коричнев. тригональные крист. Fe_2O_3; M 159,69; $T_{пл}$ 1565°; $T_{разл}$ 1565°; Разл. на: железа(II, III) оксид, кислород; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,25 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -822,2 (т); ΔG^0_{298}: -740,3 (т); S^0_{298}: 87,4 (т); C_p^0: 103,8 (т); Лит.: [1026] 200, [377] 409, [768] 63

2019. **железа(III) оксид-хлорид** коричнев. ромбические крист. FeOCl; M 107,297; $T_{разл}$ 200°; Пл.: 3,1 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 118-119

2020. **железа(III) ортованадат** красно-коричнев. ромбические крист. $FeVO_4$; M 170,784; $T_{пл}$ 840°; $T_{разл}$ 840°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [328] 147

2021. **железа(II) ортосиликат** (фаялит) бц. орторомбические крист. Fe_2SiO_4; M 203,774; $T_{пл}$ 1217°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,34 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [328] 147, [427] 118-119

2022. **железа(II) ортотитанат** крист. Fe_2TiO_4; M 223,555; $T_{пл}$ 1375°; Пл.: 4,75 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [328] 147

2023. **железа пентакарбонил** светло-желт. ж. $Fe(CO)_5$; M 195,9; $T_{пл}$ -21°; $T_{кип}$ 105°; $T_{разл}$ 130°; Раств.: ацетон: р., бензин: р., бензол: р., вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,53 (-20°, г/см^3, ж.), 1,493 (0°, г/см^3, ж.), 1,474 (13.4°, г/см^3, ж.), 1,47 (15.5°,

г/см^3, ж.), 1,468 (16.5°, г/см^3, ж.), 1,462 (19°, г/см^3, ж.), 1,453 (20°, г/см^3, ж.), 1,456 (21.1°, г/см^3, ж.), 1.46 (22°, г/см^3, ж.), 1.421 (40°, г/см^3, ж.), 1.382 (60°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 10 (4,7°), 28 (18°), 100 (50,3°); ДП: 2,6 (20°) ; ΔH^0_{298}: -764 (ж); ΔG^0_{298}: -695,2 (ж); S^0_{298}: 338 (ж); C_p^0: 240,6 (ж); $ЛД_{50}$: 1,75 (кролики, п/о), 1,75 (кролики, в/в); Лит.: [339] 529, [1021] 130, [286] 46-134, [330] 27, [377] 432, [611] 345-346, [768] 63

2024. **железа пентакарбонилдибромид** $Fe(CO)_5Br_2$; М 355,704; $T_{разл}$ -10°; Лит.: [611] 346

2025. **железа пентакарбонилдииодид** $Fe(CO)_5I_2$; М 449,704; $T_{разл}$ 0°; Лит.: [611] 346

2026. **железа пентакарбонилдихлорид** $Fe(CO)_5Cl_2$; М 266,801; $T_{разл}$ -35°; Лит.: [611] 346

2027. **железа(II) перхлорат гексагидрат** зелен. гексагональные крист. $Fe(ClO_4)_2 \cdot 6H_2O$; М 362,84; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: 202,4 (20°), 277,2 (60°), этанол: 86,5 (20°); Лит.: [640] 203-204, [897] 62-63

2028. **железа(III)-рубидия селенат додекагидрат** кубические крист. $RbFe(SeO_4)_2 \cdot 1_2H_2O$; $T_{разл}$ 100°; Лит.: [427] 118-119

2029. **железа(III)-рубидия сульфат додекагидрат** кубические крист. $RbFe(SO_4)_2 \cdot 1_2H_2O$; $T_{пл}$ 50°; Раств.: вода: 31,9 (90°); Лит.: [427] 118-119

2030. **железа силицид** (ферросилиций) желтовато-сер. кубические крист. FeSi; М 83,93; $T_{пл}$ 1410°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [1026] 201, [427] 118-119, [611] 341

2031. **железа(II) сульфат** бел. $FeSO_4$; М 151,91; $T_{разл}$ 680°; Лит.: [611] 363

2032. **железа(III) сульфат** бц. гексагональные крист. $Fe_2(SO_4)_3$; М 399,87; $T_{разл}$ 600°; Разл. на: железа(III) оксид альфа-форма, серы(VI) оксид альфа-форма; Раств.: вода: р.; Пл.: 3,097 (18°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -2584 (т); ΔG^0_{298}: -2253 (т); S^0_{298}: 282,8 (т); C_p^0: 271,75 (т); Лит.: [1021] 136-137, [768] 63

2033. **железа(II) сульфат гептагидрат** (железный купорос) голубовато-зелен. моноклинные крист. $FeSO_4 \cdot 7H_2O$; М 278,01; $T_{пл}$ 64°; $T_{разл}$ 56,8°; Раств.: вода: 15,8 (0°), 20,8 (10°), 26,3 (20°), 32,8 (30°), 40,1 (40°), 48,4 (50°), 55,3 (63.7°), 43,7 (80°); Пл.: 1,898 (18°, г/см^3, т.); n = 1,478 (20°); ΔH^0_{298}: -3016 (т); ΔG^0_{298}: -2512 (т); S^0_{298}: 409,1 (т); C_p^0: 394,5 (т); $ЛД_{50}$: 533 (крысы, в/ж); Лит.: [768] 63

2034. **железа(II) сульфат пентагидрат** бц. триклинные крист. $FeSO_4 \cdot 5H_2O$; $T_{разл}$ 300°; Лит.: [427] 118-119

2035. **железа(II) сульфид** коричнево-черн. гексагональные крист. FeS; М 87,91; $T_{пл}$ 1193°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,7 (20°, г/см^3, т.); рПР (0) = 17,3 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -100.4 (т); ΔG^0_{298}: -100.8 (т); S^0_{298}: 60.29 (т); C_p^0: 50.54 (т); Лит.: [1021] 137, [611] 363, [768] 63

2036. **железа(III) сульфид** черн. Fe_2S_3; М 207,885; $T_{разл}$ 200°; Лит.: [611] 374

2037. **железа(II) сульфит тригидрат** бел. крист. $FeSO_3 \cdot 3H_2O$; М 189,95; $T_{разл}$ 250°; Раств.: вода: о.м.р., этанол: н.р.; Лит.: [897] 62-63

2038. **железа(II) теллурид** тетрагональные крист. FeTe; М 183.45; $T_{пл}$ 914°; Пл.: 6,8 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [328] 147

2039. **железа тетракарбонилдибромид** $Fe(CO)_4Br_2$; М 327,69; $T_{разл}$ 55°; Лит.: [611] 346

2040. **железа тетракарбонилдииодид** $Fe(CO)_4I_2$; М 421,69; $T_{разл}$ 75°; Лит.: [611] 346

2041. **железа тетракарбонилдихлорид** желт. $Fe(CO)_4Cl_2$; М 238,79; $T_{разл}$ 10°; Лит.: [611] 346

2042. **железа(II) тетрафторборат гексагидрат** бледно-зелен. крист. $Fe(BF_4)_2 \cdot 6H_2O$; М 337,55; $T_{разл}$ 65°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Лит.: [1026] 201

2043. **железа трикарбонил-тетрабороктагидрид** оранжев. ж. $Fe(CO)_3B_4H_8$; М 191,183; $T_{пл}$ 5°; Лит.: [376] 170

2044. **железа(III) фосфат дигидрат** светло-желт. моноклинные крист. $FePO_4 \cdot 2H_2O$; М 186,86; $Т_{разл}$ 250°; Разл. на: железа(III) фосфат, вода; Раств.: вода: 0,67 (100°), о.м.р.; Пл.: 2,87 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 62-63, [1021] 137

2045. **железа(II) фторид** бел. тетрагональные крист. FeF_2; М 93,84; $Т_{пл}$ 1100°; Раств.: вода: м.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 4, (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -661 (т); ΔG^0_{298}: -618,5 (т); S^0_{298}: 87,03 (т); C_p^0: 68,12 (т); Лит.: [768] 64

2046. **железа(III) фторид** зелен. тригональные крист. FeF_3; М 112,84; $Т_{пл}$ 1027°; $Т_{кип}$ 1327°; Раств.: вода: 0,091 (25°), р. (100°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 3,87 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1000 (т); Лит.: [768] 64, [882] 56

2047. **железа(II) фторид октагидрат** зеленовато-голуб. крист. $FeF_2 \cdot 8H_2O$; М 237,96; $Т_{разл}$ 100°; Разл. на: железа(II) фторид, вода; Раств.: вода: р. (100°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [897] 62-63

2048. **железа(II) хлорид** светло-зелен. тригональные крист. $FeCl_2$; М 126,75; $Т_{пл}$ 677°; $Т_{кип}$ 1012°; Раств.: ацетон: р., вода: 49,7 (0°), 62,6 (20°), 68,6 (40°), 78,3 (60°), 94,2 (100°), эф.: н.р., этанол: р.; Пл.: 2,98 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 10 (681°), 100 (828°); ΔH^0_{298}: -341,75 (т); ΔG^0_{298}: -302,35 (т); S^0_{298}: 118 (т); C_p^0: 76,36 (т); $\Delta H_{пл}$: 43,01; $\Delta H_{кип}$: 125,5; $ЛД_{50}$: 450 (крысы, в/ж), 59 (мыши, в/б); Лит.: [768] 64

2049. **железа(III) хлорид** (железо треххлористое, железо хлорное) красно-коричнев. тригональные крист. $FeCl_3$; М 162,21; $Т_{пл}$ 307,5°; $Т_{кип}$ 315°; $Т_{разл}$ 500°; Раств.: ацетон: х.р.63 (18°), вода: 74,4 (0°), 81,8 (10°), 96,9 (20°), 99 (25°), 282 (35°), 315 (50°), 373 (60°), 526 (80°), 536 (100°), эф.: х.р., метанол: 131 (0°), 143 (15°), 161 (30°), этанол: 136 (0°), 141 (15°), 144 (20.6°); Пл.: 2,804 (11°, г/см^3, т.), 2,898 (25°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (203°), 10 (230°), 100 (271°); Дип.: 1,27 (20°); ΔH^0_{298}: -399,4 (т); ΔG^0_{298}: 37,9 (т); C_p^0: 94,93 (т); $\Delta H_{пл}$: 30,3; $ЛД_{50}$: 440 (крысы, в/б); Лит.: [897] 62-63, [611] 369, [768] 64, [1096] 567-572

2050. **железа(III) хлорид гексагидрат** желтовато-коричн. крист. $FeCl_3 \cdot 6H_2O$; М 270,3; $Т_{пл}$ 37°; $Т_{кип}$ 285°; Раств.: вода: л.р., эф.: р., этанол: р.; pK_a (1) = 3,05 (25°, вода, гидролиз аквакомплекса); pK_a (2) = 3,26 (25°, вода, гидролиз аквакомплекса); Лит.: [897] 62-63, [375] 68-70, [376] 55-56, [456] 118-119, [611] 370

2051. **железа(II) хлорид тетрагидрат** зеленовато-голуб. моноклинные крист. $FeCl_2 \cdot 4H_2O$; М 198,81; $Т_{разл}$ 76,5°; Раств.: вода: 154 (20°), 316 (100°), этанол: р.; Пл.: 1,96 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 62-63

2052. **железа(II) цианид** бел. $Fe(CN)_2$; М 107,88; $Т_{разл}$ 500°; Лит.: [611] 360

2053. **железо** (iron) светло-сер. кубические мет. Fe; М 55,85; $Т_{пл}$ 1539°; $Т_{кип}$ 2870°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 7,874 (20°, г/см^3,); Давл. паров: 0,01 (1425°), 0,1 (1586°), 1 (1790°), 10 (2045°), 100 (2376°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 27,15 (т); C_p^0: 25 (т); $\Delta H_{пл}$: 13,8; $\Delta H_{кип}$: 350; $ЛД_{50}$: 98600 (крысы, в/ж, восстановленное железо, взвесь); Лит.: [1021] 139-141, [377] 400-409, [386] 50, [454] 30, [611] 325-334, 342, [768] 62

2054. **зарин** (EA 1208, GB, T46, isopropylmethylphosphonofluoridate, sarin, изопропилметилфторфосфонат, метилфторфосфоновой кислоты изопропиловый эфир, трилон 144, трилон 46) бц. ж. $C_4H_{10}FO_2P$; М 140,09; CAS 107-44-8; $Т_{пл}$ -54°; $Т_{кип}$ 151,5°; Раств.: 1,2-дихлорэтан: х.р., ацетон: х.р., вода: смеш., этанол: х.р.; Пл.: 1,094 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,383 (20°); Вязк.: 1,82 (20°); $ЛД_{50}$: 0,014 (кошки, в/м), 0,015 (кролики, в/в), 0,035 (кролики, в глаз), 0,6 (крысы, п/о), 0,05 (крысы, в/в), 0,095 (крысы, в/м), 0,044 (крысы, п/к), 0,083 (мыши, в/в, обычный рацемат), 0,041 (мыши, в/в, чистый (-)-изомер), 0,1 (мыши, п/к), 0,2 (мыши, в/б), 0,025 (обезьяны, в/в), 0,012 (собаки, в/в), 0,14 (человек, п/о), 24 (человек, накожно); Лит.: [193] A1, [825] 79, 82, 89, [1021] 162, [73] 769, [182] 321-322, [255] 58-90, [363] 8, [364] 39, 81, [982] 294

2055. **золота(III) бромид** темно-коричнев. пластинчатые крист. $AuBr_3$; М 436,68; $T_{разл}$ 150°; Раств.: вода: реаг. (100°), м.р., эф.: р.; ΔH^0_{298}: -54 (т); ΔG^0_{298}: -18 (т); Лит.: [768] 64

2056. **золота(III) гидроксид** темно-бур. крист. $Au(OH)_3$; М 247,98; $T_{разл}$ 150°; Раств.: вода: пл.р.; ΔH^0_{298}: -477,8 (т); ΔG^0_{298}: -349,8 (т); S^0_{298}: 121 (т); Лит.: [768] 64

2057. **золота(III) иодид** темно-зелен. ромбические крист. AuI_3; М 577,68; $T_{разл}$ 25°; Раств.: вода: реаг. (100°), н.р.; Лит.: [306] 22, [768] 64

2058. **золота(III) оксид** бур. крист. Au_2O_3; М 441,93; $T_{разл}$ 155°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; ΔH^0_{298}: -13 (т); ΔG^0_{298}: 78,7 (т); Лит.: [768] 64

2059. **золота(III) сульфид** черн. Au_2S_3; М 490,128; $T_{разл}$ 200°; Лит.: [306] 28

2060. **золота(III) фторид** оранжево-желт. AuF_3; М 253,96; $T_{возг}$ 800°; Лит.: [377] 507

2061. **золота(V) фторид** (золота пентафторид) красно-коричнев. крист. AuF_5; М 291,96; $T_{возг}$ 80°; $T_{разл}$ 60°; Разл. на: золота(III) фторид, фтор; Раств.: пентафторид брома: р., фтороводород: р.; ΔH^0_{298}: -473,4 (т); Лит.: [1021] 171, [377] 506-507

2062. **золота(I) хлорид** желт. ромбические крист. $AuCl$; М 232,42; $T_{разл}$ 290°; Раств.: ацетон: реаг., вода: реаг. (100°), эф.: реаг., этанол: реаг.; Пл.: 7,4 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -36,4 (т); ΔG^0_{298}: -14,6 (т); S^0_{298}: 85,17 (т); Лит.: [768] 64

2063. **золота(III) хлорид** красн. моноклинные крист. $AuCl_3$; М 303,33; $T_{пл}$ 288°; Раств.: вода: х.р., эф.: р., сероуглерод: н.р., этанол: р.; Пл.: 4,67 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -118,4 (т); ΔG^0_{298}: -53,6 (т); S^0_{298}: 164,4 (т); Лит.: [768] 64

2064. **золото** (gold) желт. кубические мет. Au; М 196,97; $T_{пл}$ 1063,4°; $T_{кип}$ 2880°; Раств.: вода: н.р., ртуть: 0,13 (18°), этанол: н.р.; Пл.: 19,3 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,01 (1403°), 0,1 (1574°), 10 (2055°), 100 (2412°); Пов.нат.: 1120 (1200°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 47,4 (т); C_p^0: 25,4 (т); $\Delta H_{пл}$: 12,55; $\Delta H_{кип}$: 348,5; Лит.: [563] 13-36, [617] 10, [981] 1189, [306], [386] 50, [393] 32, 41-42, [611] 245, 248-250, 254-256, [630], [683], [768] 64, [905] 398-400, [1030] 293-298

2065. **зоман** (EA 1210, GD, O-(втор-неогексил)метилфторфосфонат, soman, метилфторфосфоновой кислоты пинаколиловый эфир, пинаколилметилфторфосфонат) бц. ж. $C_7H_{16}FO_2P$; М 182,17; CAS 96-64-0; $T_{пл}$ -80°; $T_{кип}$ 190°; $T_{разл}$ 190°; Раств.: вода: 1,5 (20°); Пл.: 1,0131 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,408 (20°); Давл. паров: 0,2 (42°); $ЛД_{50}$: 1 (мыши, п/к, чистый C-(R),P-(R)-изомер), 0,099 (мыши, п/к, чистый C-(R),P-(S)-изомер), 7 (мыши, п/к, чистый C-(S),P-(R)-изомер), 0,038 (мыши, п/к, чистый C-(S),P-(S)-изомер), 0,156 (мыши, п/к), 0,03 (человек, п/о), 2 (человек, накожно); Лит.: [193] A2, [1021] 175, [182] 318-139, [255] 91-97, [793] 68, [982] 294, 315

2066. **ибогаин** желт. игольчатые крист. $C_{20}H_{26}N_2O$; М 310,43; $T_{пл}$ 152°; Лит.: [628] 9-10, [670] 783

2067. **иботеновая кислота** (ararin, ibotenic acid, pantherin, альфа-амино-3-гидрокси-5-изоксазолоуксусная кислота) бц. крист. $C_5H_6N_2O_4$; М 158,11; $T_{пл}$ 152°; $T_{разл}$ 152°; Раств.: вода: л.р.; Лит.: [11] 542, [180] 133-134

2068. **ибупрофен** (RS-2-(4-изобутилфенил)пропионовая кислота, RS-альфа-метил-4-(2-метилпропил)бензолуксусная кислота, ibuprofen, нурофен) бел. крист. $(CH_3)_2CHC_6H_4CH(CH_3)COOH$; М 206,28; CAS 15687-27-1; $T_{пл}$ 75-77°; Раств.: ацетон: х.р., вода: н.р., этанол: х.р.; Лит.: [784] 338-339, [26] 65

2069. **иервин** игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_{27}H_{39}NO_3$; М 425,6; $T_{пл}$ 244°; Раств.: амиловый спирт: р., ацетон: р., бензол: н.р., вода: т.р., эф.: т.р., метанол: р., петр.эф.: н.р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [1023] 435, [670] 710

2070. **изадрин** (1-(3,4-диоксифенил)-2-изопропиламино-1-этанола гидрохлорид) бел. крист. $C_{11}H_{17}NO_3$; М 211,258; $T_{пл}$ 170°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Лит.: [901] 872-873

2071. **изатин** (2,3-дигидроиндол-2,3-дион, 2,3-индолиндион) желтовато-красн. моноклинные крист. (р.п. этанол) $C_8H_5NO_2$; М 147,14; $T_{пл}$ 203,5°; Раств.: ацетон: р.,

бензол: р., вода: м.р. (0°), р. (100°), эф.: м.р., этанол: р.; Лит.: [768] 149; Синт.: [858] 216-218

2072. **(+)-изоборнеол** (d-изоборнеол) $C_{10}H_{18}O$; М 154,25; $Т_{пл}$ 214-218°; Лит.: [511] 457, [888] 8-9, [1020] 305, [1026] 208

2073. **(+/-)-изоборнеол** $C_{10}H_{18}O$; М 154,25; $Т_{пл}$ 212°; Лит.: [888] 8-9, [1020] 305, [1026] 208, [11] 271, [54] 1.247

2074. **(-)-изоборнеол** (l-изоборнеол) $C_{10}H_{18}O$; М 154,25; $Т_{пл}$ 212°; Раств.: бензол: р., эф.: р., петр.эф.: р., толуол: р., этанол: р.; Лит.: [511] 457, [888] 8-9

2075. **изобутиламин** $(CH_3)_2CHCH_2NH_2$; М 73,14; $Т_{пл}$ -85,5°; $Т_{кип}$ 68,9°; Пл.: 0,736 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,397 (20°); pK_{BH^+} (1) = 10,51 (25°, вода); Лит.: [1020] 333

2076. **O-изобутил-S-диэтиламиноэтил-метилтиофосфонат** (VR) $(CH_3)_2CHCH_2O(CH_3)P(O)SCH_2CH_2N(C_2H_5)_2$; М 267,4; CAS 159939-87-4; Пл.: ; Давл. паров: 0,00062 (25°); Лит.: [60] 26-27

2077. **изобутилизоцианид** $(CH_3)_2CHCH_2NC$; М 83,1; $Т_{пл}$ -60°; $Т_{кип}$ 116°; Пл.: 0,787 (4°, к в.4, ж.); Лит.: [1021] 190

2078. **изобутиловый спирт** (2-метилпропанол, IBA, i-butanol, isobutyl alcohol, isopropyl carbinol) бц. ж. $(CH_3)_2CHCH_2OH$; М 74,12; CAS 73-83-1; $Т_{пл}$ -108°; $Т_{кип}$ 108,4°; Раств.: вода: р.9,5 (18°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8027 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [220] 81-83, [768] 134

2079. **4-изобутил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** $(CH_3)_2CHCH_2C(CH_2O)_3PO$; М 206,176; $Т_{пл}$ 165-168°; $ЛД_{50}$: 0,63 (мыши, в/б); Лит.: [551] 64

2080. **изолаппаконитин** $C_{32}H_{44}N_2O_8$; М 584,7; $Т_{пл}$ 199°; Лит.: [799] 33

2081. **изолизергиновая кислота** $C_{16}H_{16}N_2O_2$; М 268,31; $Т_{пл}$ 218°; $Т_{разл}$ 218°; pK_a (1) = 8,46 (25°, вода, NH); pK_a (1) = 3,33 (25°, вода); Лит.: [670] 631

2082. **изопропиламин** бц. ж. $(CH_3)_2CHNH_2$; М 59,11; $Т_{пл}$ -101,2°; $Т_{кип}$ 34°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,694 (15°, г/см^3, ж.); pK_{BH^+} (1) = 10,63 (25°, вода); Лит.: [1023] 103, [768] 175

2083. **изопропиламмония 5-метилтетразолат** $(CH_3)_2CHNH_3CN_4CH_3$; М 143,19; $Т_{пл}$ 58°; Лит.: [233] 102

2084. **4-изопропилбензойная кислота** (куминовая кислота) бц. триклинные крист. (р.п. этанол) $(CH_3)_2CHC_6H_4COOH$; М 164,2; $Т_{пл}$ 116,5°; pK_a (1) = 4,35 (25°, вода); Лит.: [897] 752-753, [898] 89

2085. **изопропилбензол** (кумол) бц. ж. $C_6H_5CH(CH_3)_2$; М 120,19; $Т_{пл}$ -96,028°; $Т_{кип}$ 152,39°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: р., вода: н.р., эф.: р., петр.эф.: смеш., тетрахлорметан: смеш., этанол: р.; Пл.: 0,8618 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4915 (20°); Давл. паров: 10 (38,2°); ДП: 2,38 (20°) ; Дип.: 0,85 (20°); $ЛД_{50}$: 2900 (крысы, в/ж); $Т_{крит}$: 359,8; $Р_{крит}$: 3,21; Лит.: [343] 168-173, [336] 200, [768] 156

2086. **3-изопропилбензо-2,1,3-тиадиазин-4-он-2,2-диоксид** (базагран, бентазон) $C_{10}H_{12}N_2O_3S$; М 240,28; $Т_{пл}$ 137-139°; Лит.: [561] 636

2087. **O-изопропил-диметиламидо-цианфосфат** (EA 4352) ж. $((CH_3)_2N)((CH_3)_2CHO)P(O)CN$; М 176,2; CAS 63815-55-4; $Т_{кип}$ 233,9°; $ЛД_{50}$: 0,4 (); Лит.: [60] 23, [982] 286

2088. **O-изопропил-S-диметиламиноэтил-метилтиофосфоната иодметилат** $(CH_3)_2CHO(CH_3)P(O)SCH_2CH_2N(CH_3)_3I$; М 367,23; $Т_{пл}$ 164°; $ЛД_{50}$: 0,12 (мыши, в/б); Лит.: [982] 317, 322

2089. **7-изопропилиден-2-экзо-(2'-нитрофенилтио)-3-эндо-перхлорато-5,5,6-трифтор-6-экзо-трифторметилбицикло[2.2.1]гептан** светло-желт. крист. $C_{17}H_{14}ClF_6NO_6S$; М 509,805; $Т_{пл}$ 90°; Лит.: [410] 606

2090. **изопропилизоцианид** $(CH_3)_2CHNC$; М 69,105; $Т_{кип}$ 87°; Пл.: 0,76 (0°, к в.4, ж.); Лит.: [1021] 190

2091. **4-изопропил-1-метилбензол** (п-цимол) бц. ж. $(CH_3)_2CHC_6H_4CH_3$; M 134,22; $Т_{пл}$ -67,9°; $Т_{кип}$ 177,1°; $ЛД_{50}$: 4750 (крысы, п/о); Лит.: [1024] 377; Синт.: [332] 36

2092. **2-изопропил-5-метилфенол** (3-окси-п-цимол, 4-изопропил-3-окситолуол, тимол) бц. гексагональные крист. $HOC_6H_3(CH_3)CH(CH_3)_2$; M 150,22; $Т_{пл}$ 51,5°; $Т_{кип}$ 233,5°; Раств.: бензол: р., вода: о.м.р.0,085 (20°), 0,132 (37°), эф.: л.р.360 (20°), жирные масла: л.р., укс.: л.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.357 (20°); Пл.: 0,969 (20°, к в.4, т.); Лит.: [897] 972-973, [284] 160

2093. **2-изопропилнафталин** $C_{10}H_7CH(CH_3)_2$; M 170,25; $Т_{кип}$ 268,2°; $ЛД_{50}$: 5300 (мыши, в/ж); Лит.: [337] 132-133

2094. **изопропилнитрат** $(CH_3)_2CHONO_2$; M 105,1; $Т_{кип}$ 102°; Пл.: 0,7237 (15°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 688-689

2095. **изопропилнитрит** ж. $(CH_3)_2CHONO$; M 89,1; $Т_{кип}$ 45°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,856 (0°, г/см^3, ж.), 0,844 (25°, к в.4, ж.); Лит.: [832] 212-213, [897] 688-689, [768] 127; Синт.: [249] 88-89

2096. **изопропиловый спирт** (2-пропанол, IPA, i-propanol, isopropyl alcohol, propan-2-ol, изопропанол) бц. ж. $(CH_3)_2CHOH$; M 60,09; CAS 67-63-0; $Т_{пл}$ -89,5°; $Т_{кип}$ 82,4°; Раств.: ацетон: р., бензол: х.р., вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,7851 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,3776 (20°); Давл. паров: 1 (-26,1°), 10 (2,4°), 40 (23,8°), 100 (39,5°), 400 (67,8°), 1020,7 (90°); pK_a (1) = 16,94 (25°, вода); Дип.: 1,66 (20°); Вязк.: 2,43 (20°); Пов.нат.: 21,7 (20°); ΔH^0_{298}: -318,7 (ж); S^0_{298}: 180 (ж); C_p^0: 155,2 (ж); $\Delta H_{пл}$: 5,37; $Т_{всп}$: 11,7; $Т_{свосп}$: 400; $\Delta H_{сгор}$: 2003,8; $ЛД_{50}$: 5000 (б. крысы, п/о); $Т_{крит}$: 235,6; $Р_{крит}$: 5,38; Лит.: [220] 73-75, [768] 175

2097. **изопропил-фенилгликолевой кислоты 1-метил-4-пиперидиловый эфир** (EA 3834B) маслянистая ж. $C_6H_5((CH_3)_2CH)C(OH)COOCH(CH_2CH_2)_2NCH_3$; M 291,4; CAS 75321-25-4; $Т_{пл}$ 49°; Лит.: [60] 390, [165] 325, [265] 144

2098. **О-изопропил-этилфторфосфонат** (GE, ethyl sarin, этилзарин) бц. ж. $C_2H_5P(F)(O)OCH(CH_3)_2$; M 154,12; CAS 1189-87-3; $Т_{кип}$ 170°; Пл.: 1,0552 (20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 0,959 (20°); $ЛД_{50}$: 0,69 (мыши, в/б); Лит.: [78] 97-100, [255] 118

2099. **изопропоксиацетилен** $(CH_3)_2CHOCCH$; M 84,12; $Т_{кип}$ 70°; n = 1,393 (20°); Лит.: [946] 121

2100. **1-изопропокси-2,2-дихлорциклопропан** $C_6H_{10}Cl_2O$; M 169,049; Пл.: 1,0379 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4428 (20°); Давл. паров: 5 (33°); $ЛД_{50}$: 0,012 (б. мыши, в/б); Лит.: [190] 225-226

2101. **2-изопропоксифенил-N-метилкарбамат** (арпрокарб, байгон, байер 39007, блаттанекс, пропокур, унден) крист. $(CH_3)_2CHOC_6H_4OCONHCH_3$; M 209,242; $Т_{пл}$ 91,5°; $ЛД_{50}$: 82 (б. крысы), 116 (б. мыши); Лит.: [338] 64

2102. **изопропоксиэтилен** (винил-изопропиловый эфир) $(CH_3)_2CHOCH{=}CH_2$; M 86,1; $Т_{кип}$ 55,1-55,7°; Пл.: 0,752 (20°, к в.4, ж.); n = 1,3862 (20°); Лит.: [1082] 36

2103. **изопротиолан** (1,3-дитиоланилиденмалоновой кислоты диизопропиловый эфир, фудзион, фуйон) бел. крист. $(CH_2S)_2C{=}C(COOCH(CH_3)_2)_2$; M 290,399; $Т_{пл}$ 54,5°; Раств.: вода: 0,0048 (20°); Давл. паров: 0,5 (168°); $ЛД_{50}$: 1190 (крысы), 1340 (мыши); Лит.: [1026] 212, [561] 149, 533, [562] 240-241

2104. **изохинолин** бц. ж. C_9H_7N; M 129,16; $Т_{пл}$ 26,5°; $Т_{кип}$ 243,25°; Пл.: 1,099 (25°, к в.4, ж.); pK_{BH^+} (1) = 5,4 (20°, вода); Лит.: [1021] 203, [398] 186

2105. **изоциановая кислота** бц. ж. HNCO; M 43,03; $Т_{пл}$ -81--79°; $Т_{кип}$ 23,5°; pK_a (1) = 3,92 (18°, вода); Лит.: [1024] 356-357

2106. **изоцитраль** $(CH_3)_2C{=}CHCH_2CH{=}C(CH_3)CH_2CHO$; M 152,24; Пл.: 0,89 (15°, к в.4, ж.); n = 1,4838 (20°); Давл. паров: 12 (96°); Лит.: [1024] 391

2107. **имидазол** (1,3-диазол, глиоксалин) бц. призматические крист. (р.п. бензол) $C_3H_4N_2$; M 68,07; $Т_{пл}$ 90°; $Т_{кип}$ 256°; Раств.: ацетон: р., бензол: м.р., вода: х.р., эф.: р., петр.эф.: м.р., пиридин: р., хлф.: р., этанол: л.р.; Пл.: 1,0303 (101°, г/см^3, ж.); n = 1,4801 (101°); Давл. паров: 12 (138,2°); pK_{BH^+} (1) = 7,1 (25°, вода); pK_a (1) = 14,2

(25°, вода); Дип.: 6,21 (20°); Лит.: [897] 698-699, [1021] 210, [1026] 217, [768] 150; Синт.: [861] 256

2108. **иминосульфоксидифторид** HN=SOF$_2$; M 101,08; $T_{кип}$ 43°; Лит.: [857] 47, 49

2109. **индаконитин** (ацетилбензоилпсевдаконин) бц. игольчатые крист. $C_{34}H_{47}NO_{10}$; M 629,74; $T_{пл}$ 202-203°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 698-699, [670] 736

2110. **индан** маслянистая ж. C_9H_{10}; M 118,18; $T_{пл}$ -51,4°; $T_{кип}$ 177,95°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Лит.: [897] 698-699

2111. **инден** бц. ж. C_9H_8; M 116,16; $T_{пл}$ -1,8°; $T_{кип}$ 182,8°; pK_a (1) = 18,5 (25°, вода); Лит.: [1021] 224

2112. **индено[1,2,3-c,d]пирен** $C_{22}H_{12}$; M 276,33; CAS 193-39-5; $T_{пл}$ 162°; Раств.: вода: 0,0000019 (25°); Лит.: [170] 826-827

2113. **индиго** (бис(3-оксо-2-индолинилиден)) темно-син. крист. $C_{16}H_{10}N_2O_2$; M 262,26; $T_{пл}$ 390-392°; Лит.: [1021] 224-225, [1026] 219

2114. **индий** (indium) серебристо-бел. тетрагональные мет. In; M 114,82; $T_{пл}$ 156,6°; $T_{кип}$ 2109°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,362 (20°, г/см^3, т.), 7,023 (157°, г/см^3, ж.), 5,763 (2109°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 0,01 (912°), 0,1 (1042°), 1 (1205°), 10 (1414°), 100 (1688°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 57,82 (т); C_p^0: 26,74 (т); $\Delta H_{пл}$: 3,26; $\Delta H_{кип}$: 227,6; Лит.: [1021] 226-227, [376] 215, [386] 50, [768] 64, [955] 112, [968] 9-19

2115. **индия(III) арсенид** InAs; M 189,74; $T_{пл}$ 943°; Лит.: [1021] 230-231, [907] 53

2116. **индия(III) гидроксид** бел. кубические крист. $In(OH)_3$; M 165,84; $T_{разл}$ 150°; Разл. на: индия(III) оксид, вода; Раств.: вода: н.р.; ΔH^0_{298}: -760 (т); $ЛД_{50}$: 0,323 (мыши, в/в); Лит.: [1021] 231, [768] 64, [968] 253

2117. **индия(I) иодид** темно-красн. крист. InI; M 241,72; $T_{пл}$ 365°; $T_{кип}$ 743°; Лит.: [1026] 220

2118. **индия(III) иодид** желт. крист. InI_3; M 495,53; $T_{пл}$ 225°; $T_{кип}$ 447°; Раств.: вода: 1199 (1°), 1308 (22°), 2024 (70°), эф.: р., ксилол: р., метанол: 648,5 (20°), хлф.: р., этанол: 539,8 (20°); Лит.: [640] 208, [898] 295, [1026] 220

2119. **индия(I) оксид** черн. крист. In_2O; M 245,64; $T_{пл}$ 325°; Пл.: 6,99 (25°, г/см^3, т.); Лит.: [1021] 231, [768] 64

2120. **индия(III) оксид** желт. кубические крист. In_2O_3; M 277,64; $T_{пл}$ 1910°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,18 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -925,9 (т); ΔG^0_{298}: -831,9 (т); S^0_{298}: 107,9 (т); C_p^0: 92 (т); Лит.: [768] 65

2121. **индия(III) сульфат** светло-сер. моноклинные крист. $In_2(SO_4)_3$; M 517,81; $T_{разл}$ 600°; Раств.: вода: 117 (20°); ΔH^0_{298}: -2725,5 (т); ΔG^0_{298}: -2385,7 (т); S^0_{298}: 302,1 (т); C_p^0: 275 (т); Лит.: [768] 65

2122. **индия фосфид** сер. крист. InP; M 145,79; $T_{пл}$ 1070°; Лит.: [1021] 231

2123. **индия(I) хлорид** красн. кубические крист. InCl; M 150,27; $T_{пл}$ 225°; $T_{кип}$ 590°; Пл.: 4,19 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -186,2 (т); ΔG^0_{298}: -164 (т); S^0_{298}: 95 (т); C_p^0: 47,7 (т); $\Delta H_{пл}$: 9,2; $\Delta H_{кип}$: 96,7; Лит.: [768] 65

2124. **индия(III) хлорид** бц. моноклинные крист. $InCl_3$; M 221,18; $T_{возг}$ 500°; Раств.: амиловый спирт: 23,15 (20°), ацетон: 38 (20°), бензол: н.р., вода: 167 (2°), 195 (22°), 271 (35°), 305 (60°), 374 (80°), глицерин: 1,55 (20°), эф.: 35,1 (20°), метанол: 51,7 (20°), петр.эф.: н.р., тетрахлорметан: н.р., хлф.: 1,5 (20°), этанол: р.36,24 (20°), этилацетат: 38,3 (20°); Пл.: 3,45 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (334°), 10 (382°), 100 (438°); ΔH^0_{298}: -537,2 (т); $\Delta H_{возг}$: 170; Лит.: [768] 65, [968] 58

2125. **индол** (2,3-бензпиррол) бц. листовидные крист. C_8H_7N; M 117,15; $T_{пл}$ 52,5°; $T_{кип}$ 254°; Раств.: бензол: р., вода: 0,3558 (25°), эф.: л.р., лигроин: р., этанол: л.р.; Пл.: 1,22 (20°, г/см^3, т.); pK_{BH^+} (1) = -2,4 (25°, вода); pK_a (1) = 17 (25°, вода); Лит.: [1021] 232-233, [374] 526, [768] 150; Синт.: [861] 258-259

2126. **3-(3-индолил)пропановой кислоты циклогексиловый эфир** (индобинин) $C_8H_6NCH_2CH_2COOC_6H_{11}$; M 271,35; $T_{пл}$ 180°; Лит.: [798] 27-28

2127. **3-индолилпропионовая кислота** $C_8H_6NCH_2CH_2COOH$; M 189,21; CAS 830-96-6; $T_{пл}$ 135°; Лит.: [27] 726

2128. **3-индолилуксусная кислота** (гетероауксин) листовидные крист. $C_8H_6NCH_2COOH$; M 175,19; $T_{пл}$ 169°; $T_{разл}$ 169°; Раств.: бензол: пл.р., вода: т.р., эф.: л.р., метанол: х.р., хлф.: пл.р., этанол: л.р., этилацетат: х.р.; pK_a (1) = 4,75 (25°, вода); Лит.: [897] 700-701, [1020] 220

2129. **индометацин** (1-(4-хлорбензоил)-5-метокси-2-метилиндолил-3-уксусная кислота) $C_{19}H_{16}ClNO_4$; M 357,79; $T_{пл}$ 56°; Раств.: вода: н.р.; pK_a (1) = 4,5 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 892 (мыши, наблюдение 24 часа), 33 (мыши, наблюдение 14 суток); Лит.: [928] 36, [1026] 222

2130. **иод** (iodine, iodum) темно-фиолетов. крист. I_2; M 253,81; $T_{пл}$ 114°; $T_{кип}$ 185,5°; Раств.: ацетон: 5,3 (-30°), 2,36 (0°), бензол: 16,4 (25°), 19,19 (30°), 25,08 (40°), 34,25 (50°), вода: 0,016 (0°), 0,028 (20°), 0,034 (25°), 0,096 (60°), 0,45 (100°), гексан: 13,9 (25°), глицерин: 0,97 (25°), эф.: 20 (17°), сероуглерод: 17,1 (20°), 20,4 (25°), тетрахлорметан: 2,9 (25°), хлф.: 2,63 (20°), этанол: 20 (15°); Пл.: 4,94 (20°, г/см^3, т.), 3,96 (120°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 0,1 (12,1°), 0,31 (25°), 1 (39,4°), 10 (73,2°), 100 (115,8°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 116,15 (т); C_p^0: 54,43 (т); $ЛД_{50}$: 1000 (мыши, в/ж); Лит.: [373] 375-376, [898] 303, [1090] 83, 246-247, [377] 208, [386] 48, 50, [393] 29, [768] 65, [869] 220-273

2131. **иода(I) бромид** темно-сер. ромбические крист. IBr; M 206,81; $T_{пл}$ 42°; $T_{кип}$ 119°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., сероуглерод: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 4,42 (20°, г/см^3, т.); Дип.: 1,21 (20°); ΔH^0_{298}: 40,72 (г); ΔG^0_{298}: 3,6 (г); S^0_{298}: 258,7 (г); C_p^0: 36,48 (г); ΔH^0_{298}: -10,33 (т); $\Delta H_{возг}$: 51; Лит.: [1022] 10, [768] 65

2132. **иода(VII) диоксид-трифторид** IO_2F_3; M 215,898; $T_{пл}$ 41°; Лит.: [610] 284

2133. **4-иоданилин** игольчатые крист. $IC_6H_4NH_2$; M 219,03; $T_{пл}$ 64°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 428-429

2134. **иода(I) нитрат** желт. INO_3; M 188,909; $T_{разл}$ -5°; Лит.: [610] 285

2135. **иода(III) нитрат** желт. $I(NO_3)_3$; M 312,919; $T_{разл}$ 0°; Лит.: [610] 284; Синт.: [819] 377

2136. **иода(I) нитрат - пиридин (1/2)** бц. $INO_3 \cdot 2C_5H_5N$; M 333,102; $T_{пл}$ 138°; Лит.: [506] 443-444, [610] 285

2137. **иода(V) оксид** бел. крист. I_2O_5; M 333,81; $T_{разл}$ 300°; Раств.: вода: 187 (12°), эф.: н.р., сероуглерод: н.р., хлф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 4,8 (25°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -183,3 (т); Лит.: [610] 283, [768] 65

2138. **иода(VII) оксид-пентафторид** бц. ж. F_5IO; M 237,896; $T_{пл}$ 4,5°; Лит.: [377] 225, [610] 284, [629] 302

2139. **иода(VII) триоксид-фторид** бел. крист. IO_3F; M 193,901; $T_{разл}$ 90°; Лит.: [610] 284

2140. **иода(V) фторид** (иода пентафторид) бц. ж. IF_5; M 221,9; $T_{пл}$ 9,4°; $T_{кип}$ 100°; Пл.: 3,5 (20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 1 (-15,2°), 10 (8,8°), 100 (51,4°); Дип.: 2,28 (20°); ΔH^0_{298}: -834,3 (г); ΔG^0_{298}: -763,9 (г); S^0_{298}: 328,9 (г); C_p^0: 99,2 (г); ΔH^0_{298}: -876,1 (ж); Лит.: [768] 65

2141. **иода(VII) фторид** бц. IF_7; M 259,89; $T_{разл}$ 350°; Лит.: [540] 276-277, [629] 292-304, [826] 143-144

2142. **иода(I) фторсульфонат** черн. крист. ISO_3F; M 225,97; $T_{пл}$ 52°; Лит.: [857] 74, [610] 336

2143. **иода(I) хлорид** (иод хлористый) темно-красн. игольчатые крист. ICl; M 162,36; $T_{пл}$ 27,2°; $T_{кип}$ 98°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р., этанол: р.; Пл.: 3,18 (0°, г/см^3, т.); Давл. паров: 10 (8°), 100 (46,6°); ΔH^0_{298}: 17,41 (г); ΔG^0_{298}: -5,81 (г); S^0_{298}: 247,4 (г); C_p^0: 35,6 (г); $\Delta H_{пл}$: 11,1; Лит.: [897] 70-71, [1022] 10, [768] 65

2144. **иода(III) хлорид** желт. ромбические крист. ICl_3; M 233,26; $T_{кип}$ 64°; Раств.: бензол: р., вода: реаг., эф.: р., тетрахлорметан: р., этанол: р.; Пл.: 3.12 (15°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -88,3 (т); Лит.: [1022] 10, [768] 65

2145. **4-иодбензальдегид** пластинчатые крист. IC_6H_4CHO; M 232; $T_{пл}$ 78°; Лит.: [832] 40-41; Синт.: [999] 65

2146. **2-иодбензойная кислота** бц. игольчатые крист. (р.п. вода) IC_6H_4COOH; M 248.02; $T_{пл}$ 162°; pK_a (1) = 2.86 (25°, вода); Лит.: [897] 494-495, [898] 88; Синт.: [249] 199

2147. **3-иодбензойная кислота** игольчатые крист. (р.п. ацетон) IC_6H_4COOH; M 248,02; $T_{пл}$ 185-188°; pK_a (1) = 3,86 (25°, вода); Лит.: [897] 494-495, [898] 88

2148. **4-иодбензойная кислота** листовидные крист. IC_6H_4COOH; M 248,02; $T_{пл}$ 267-270°; pK_a (1) = 3.93 (25°, вода); Лит.: [897] 494-495; Синт.: [858] 219-220

2149. **иодбензол** бц. ж. C_6H_5I; M 204,02; $T_{пл}$ -31,4°; $T_{кип}$ 188,6°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: 0,034 (30°), эф.: смеш., лигроин: смеш., тетрахлорметан: смеш., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,8308 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,621 (20°); Давл. паров: 10 (75°); ДП: 4,63 (20°) ; Дип.: 1,7 (20°); Вязк.: 1,74 (15°); Лит.: [768] 150; Синт.: [861] 261-262, [858] 220-222, [414] 44, [790] 213

2150. **1-иодбутан** $CH_3CH_2CH_2CH_2I$; M 184,02; $T_{пл}$ -103,5°; $T_{кип}$ 130-131°; Лит.: [54] 1.246; Синт.: [238] 284

2151. **2-иодбутан** $CH_3CH_2CHICH_3$; M 184,02; $T_{пл}$ -104°; $T_{кип}$ 120°; Лит.: [54] 1.246

2152. **5-иодванилин** (5-иод-4-гидрокси-3-метоксибензальдегид) бледно-желт. игольчатые крист. $CH_3O(HO)C_6H_2ICHO$; M 278,02; $T_{пл}$ 180°; Раств.: вода: н.р., эф.: т.р., этанол: т.р.; Лит.: [897] 570-571; Синт.: [444] 18

2153. **1-иодгептафторпропан** $CF_3CF_2CF_2I$; M 295,925; $T_{кип}$ 39,8°; Лит.: [1052] 168

2154. **иодметан** (halon 10001, iodomethane, methyl iodine, methyliodide, метил иодистый, метилиодид) бц. ж. CH_3I; M 141,94; CAS 74-88-4; $T_{пл}$ -66,1°; $T_{кип}$ 42,5°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: р.1,8 (15°), эф.: смеш., тетрахлорметан: р., этанол: смеш.; Пл.: 2,3346 (0°, г/см^3, ж.), 2,279 (20°, г/см^3, ж.), 2,25102 (30°, г/см^3, ж.); n = 1,538 (20°); Дип.: 1,313 (20°); Вязк.: 0,46 (30°); Пов.нат.: 25,8 (43,5°); ΔH^0_{298}: -8,4 (ж); ΔG^0_{298}: 20,5 (ж); S^0_{298}: 162,8 (ж); $\Delta H_{сгор}$: 814,6; $T_{крит}$: 254,8; $P_{крит}$: 6,53; Лит.: [343] 603-605, [241] 8, [768] 161; Синт.: [565] 56, [570] 97, [365] 149

2155. **1-иоднафталин** маслянистая ж. $C_{10}H_7I$; M 254,07; $T_{кип}$ 302-305°; Лит.: [897] 816-817

2156. **иодноватая кислота** бц. ромбические крист. HIO_3; M 175,91; $T_{пл}$ 110°; Раств.: вода: 236.7 (0°), 360.8 (100°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол абсолютный: н.р.; Пл.: 4,63 (0°, г/см^3, т.); pK_a (1) = 0,72 (18°, вода); pK_a (1) = 0,77 (25°, вода); ΔH^0_{298}: -243,1 (т); Лит.: [898] 78, [377] 208, [768] 66

2157. **иодоводород** (иодоводородная кислота) бц. г. HI; M 127,91; $T_{пл}$ -50,8°; $T_{кип}$ -35,36°; Раств.: вода: 234 (10°), 132,5 (127°), этанол: р.; Пл.: 2,86 (-50.8°, г/см^3, ж.), 0.005789 (0°, г/см^3, г.); Давл. паров: 1 (-123.1°), 5 (-109,6°), 10 (-102.3°), 20 (-94.5°), 100 (-72,4°), 200 (-60,3°), 400 (-48,3°); pK_a (1) = -11 (25°, вода); ДП: 1,00212 (22°) ; Дип.: 0,42 (20°); ΔH^0_{298}: 26,57 (г); ΔG^0_{298}: 1,78 (г); S^0_{298}: 206,48 (г); C_p^0: 29,15 (г); $\Delta H_{пл}$: 2,87; $\Delta H_{кип}$: 19,76; $T_{крит}$: 150,7; $P_{крит}$: 8,31; Лит.: [1021] 253, [768] 65, [771] 145-150

2158. **иодозобензол** желт. крист. $C_6H_5\text{-}I{=}O$; M 220.01; $T_{пл}$ 210°; $T_{разл}$ 210°; Раств.: вода: р., эф.: н.р. (0°), р. (35°), этанол: р.; Лит.: [897] 512-513, [33] 2525-2528; Синт.: [861] 264

2159. **иодоксибензол** (иодобензол) игольчатые крист. $C_6H_5\text{-}IO_2$; M 236,01; $T_{пл}$ 236°; Раств.: бензол: л.р., вода: т.р., хлф.: л.р., этанол: н.р.; Лит.: [897] 512-513; Синт.: [861] 261-262

2160. **2-(4-иодофенил)-3-(4-нитрофенил)-5-фенил-2H-тетразолия хлорид** темно-желт. пор. $C_{19}H_{13}ClIN_5O_2$; M 505,7; $T_{пл}$ 245°; $T_{разл}$ 245°; Лит.: [415] 296

2161. **1-иодпентан** (амил иодистый, амилиодид) бц. ж. $CH_3(CH_2)_4I$; М 198,05; $T_{пл}$ -85,6°; $T_{кип}$ 156°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 1,517 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 416-417

2162. **иодпентафторэтан** C_2F_5I; М 245,918; $T_{кип}$ 12,5°; Лит.: [1022] 495

2163. **1-иодпропан** (пропил иодистый) бц. ж. $CH_3CH_2CH_2I$; М 169,99; $T_{пл}$ -101,4°; $T_{кип}$ 102,4°; Раств.: вода: 0,0867 (20°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,7471 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 914-915; Синт.: [382] 449

2164. **2-иодпропан** (изопропил иодистый) $(CH_3)_2CHI$; М 169,99; $T_{пл}$ -90,8°; $T_{кип}$ 89,5°; Раств.: вода: 0,14 (20°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,7033 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 688-689; Синт.: [527] 85-86

2165. **иодсилан** бц. подвижная ж. SiH_3I; М 158,014; $T_{пл}$ -57°; $T_{кип}$ 45,4°; Пл.: 2,035 (15°, г/см^3, ж.); Лит.: [855] 201, [376] 320

2166. **N-иодсукцинимид** красн. крист. $(CH_2CO)_2NI$; М 225; $T_{пл}$ 195-200°; $T_{разл}$ 200°; Раств.: вода: х.р., этанол: р.; Лит.: [832] 136-137; Синт.: [318] 185

2167. **иодуксусная кислота** бц. ромбические крист. ICH_2COOH; М 185,94; $T_{пл}$ 82°; pK_a (1) = 3,17 (25°, вода); Лит.: [897] 1026-1027, [898] 89

2168. **иодуксусной кислоты этиловый эфир** (этилиодацетат) бц. ж. $ICH_2COOC_2H_5$; М 214,002; $T_{кип}$ 179-180°; Лит.: [338] 168, [832] 364-365, [949] 1292-1293; Синт.: [612] 73

2169. **2-иодфенол** игольчатые крист. IC_6H_4OH; М 220,01; $T_{пл}$ 43°; pK_a (1) = 8,464 (25°, вода); Лит.: [897] 1048-1049; Синт.: [858] 224-225

2170. **3-иодфенол** игольчатые крист. (р.п. лигроин) IC_6H_4OH; М 220,01; $T_{пл}$ 40°; pK_a (1) = 9,06 (25°, вода); Лит.: [897] 1048-1049, [898] 89

2171. **4-иодфенол** бц. игольчатые крист. IC_6H_4OH; М 220,01; $T_{пл}$ 94°; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,857 (112°, г/см^3, ж.); pK_a (1) = 9,31 (25°, вода); Лит.: [897] 1048-1049, [259] 126

2172. **иодхлорметан** $ClCH_2I$; М 176,4; $T_{кип}$ 109°; Раств.: эф.: р., хлф.: х.р., этанол: р.; Пл.: 2,422 (20°, к в.4, ж.); n = 1,5822 (20°); Лит.: [832] 232-233; Синт.: [1098] 55

2173. **иодциан** крист. ICN; М 152,922; $T_{пл}$ 146°; Лит.: [543] 57-58

2174. **иодэтан** (этил иодистый, этилиодид) бц. ж. CH_3CH_2I; М 155,96; $T_{пл}$ -108,5°; $T_{кип}$ 72,2°; Раств.: бензол: р., вода: 0,4 (20°), эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,933 (20°, г/см^3, ж.), 1,9245 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,5133 (20°); Дип.: 1,91 (20°); ΔH^0_{298}: -30,96 (ж); C_p^0: 108,8 (ж); $\Delta H_{сгор}$: 1489,5; $ЛД_{50}$: 322 (морские свинки, в/ж); $T_{крит}$: 280; $P_{крит}$: 5,23; Лит.: [897] 1136-1137, [768] 198; Синт.: [366] 188-189, [790] 52

2175. **иохимбин** (афродин, квебрахин, коринин) бц. игольчатые крист. $C_{21}H_{26}N_2O_3$; М 354,44; CAS 146-48-5; $T_{пл}$ 236°; Раств.: бензол: р., вода: т.р., эф.: т.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [825] 342-343, [897] 702-703, [12] 628-629

2176. **иохимбина гидрохлорид** бц. крист. $C_{21}H_{27}ClO_3N_2$; М 390,89; $T_{пл}$ 300°; $T_{разл}$ 300°; Раств.: вода: р.; Лит.: [897] 702-703

2177. **иохимбина нитрат** бц. призматические крист. $C_{21}H_{27}O_6N_3$; М 417,45; $T_{пл}$ 276°; Лит.: [897] 702-703

2178. **ипразид** (1-изоникотиноил-2-изопропилгидразин, ипрониазид, марсилид) бц. игольчатые крист. $C_9H_{13}N_3O$; М 179,23; $T_{пл}$ 113°; Раств.: бензол: пл.р., вода: л.р., эф.: пл.р., этанол: л.р.; Лит.: [901] 876-877, [1026] 227, [813] 184-185; Синт.: [813] 185

2179. **иприт** (2,2'-дихлордиэтилсульфид, EA 1033, бис(2-хлорэтил)сульфид, бис-бета-хлорэтилсульфид, горчичный газ) бц. маслянистая ж. $S(CH_2CH_2Cl)_2$; М 159,08; $T_{пл}$ 14,5°; $T_{кип}$ 217°; $T_{разл}$ 217°; Раств.: бензол: р., вода: 0,8 (20°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,2741 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,5293 (20°); Давл. паров: 0,024 (0°), 0,055 (10°), 0,115 (20°), 0,23 (30°), 10 (90°), 20 (110°), 200 (180°); Вязк.: 4,4 (20°); $ЛД_{50}$: 70 (человек, накожно); Лит.: [897] 662-663, [1021] 271, [60] 156, 654, [255] 121-147, [768] 151

2180. **иридий** (iridium) серебристо-бел. кубические мет. Ir; M 192,22; $T_{пл}$ 2450°; $T_{кип}$ 4380°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 22,562 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,01 (2297°), 0,1 (2525°), 1 (2810°), 10 (3160°), 100 (3625°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 35,48 (т); C_p^0: 25,1 (т); $\Delta H_{пл}$: 26,4; $\Delta H_{кип}$: 612,5; Лит.: [386] 50, [768] 66

2181. **иридия(IV) оксид** черн. тетрагональные крист. IrO_2; M 224,22; $T_{разл}$ 1100°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 3,15 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -243 (т); ΔG^0_{298}: -188,4 (т); S^0_{298}: 59 (т); C_p^0: 57,3 (т); Лит.: [768] 66

2182. **иридия(V) фторид** желт. $(IrF_5)_4$; M 287,209; $T_{пл}$ 104°; Лит.: [377] 446

2183. **иридия(VI) фторид** (иридия гексафторид) желт. тетрагональные крист. IrF_6; M 306,22; $T_{пл}$ 44,1°; $T_{кип}$ 53,6°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 6, (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -544 (г); ΔG^0_{298}: -458,7 (г); S^0_{298}: 357,7 (г); C_p^0: 120,9 (г); ΔH^0_{298}: -580,7 (т); $\Delta H_{пл}$: 5; $\Delta H_{кип}$: 30,5; Лит.: [1021] 272, [768] 66

2184. **иридия(II) хлорид** темно-зелен. крист. $IrCl_2$; M 263,13; $T_{разл}$ 773°; ΔH^0_{298}: -179,1 (т); ΔG^0_{298}: -139,7 (т); Лит.: [768] 66

2185. **иридия(III) хлорид** темно-зелен. крист. $IrCl_3$; M 298,58; $T_{разл}$ 765°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,3 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -242,7 (т); ΔG^0_{298}: -198,7 (т); Лит.: [768] 66

2186. **иттербий** (ytterbium) серебрист. кубические мет. Yb; M 173,04; $T_{пл}$ 824°; $T_{кип}$ 1211°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 6,95 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,01 (557°), 0,1 (647°), 1 (759°), 10 (1121°), 100 (1387°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 62,76 (т); C_p^0: 25,1 (т); Лит.: [386] 50, [768] 66

2187. **иттербия(II) бромид** желт. $YbBr_2$; M 332,848; $T_{пл}$ 673°; Лит.: [377] 559

2188. **иттербия(II) иодид** желт. YbI_2; M 426,85; $T_{пл}$ 780°; Лит.: [377] 559

2189. **иттербия оксид** бц. кубические крист. Yb_2O_3; M 394,08; $T_{пл}$ 2430°; Лит.: [1021] 277

2190. **иттербия фторид** бел. YbF_3; M 230,04; $T_{пл}$ 1157°; Лит.: [377] 559

2191. **иттербия хлорид** бел. $YbCl_3$; M 279,399; $T_{пл}$ 865°; Лит.: [377] 559

2192. **иттербия(II) хлорид** зелен. $YbCl_2$; M 243,95; $T_{пл}$ 720°; Лит.: [54] 3.58, [377] 559

2193. **иттрий** (yttrium) сер. гексагональные мет. Y; M 88,91; $T_{пл}$ 1528°; $T_{кип}$ 3300°; Пл.: 4,48 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,01 (1652°), 0,1 (1847°), 1 (2080°), 10 (2470°), 100 (2830°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 46 (т); C_p^0: 25,1 (т); Лит.: [386] 50, [768] 66

2194. **иттрия гидроксид** светло-желт. гексагональные крист. $Y(OH)_3$; M 139,93; $T_{разл}$ 200°; Раств.: вода: н.р.; ΔH^0_{298}: -1412,5 (т); ΔG^0_{298}: -1290 (т); Лит.: [768] 66

2195. **иттрия дикарбид** желт. крист. YC_2; M 112,93; $T_{пл}$ 2300°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 4,13 (18°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 74-75, [981] 303

2196. **иттрия оксид** бц. кубические крист. Y_2O_3; M 225,81; $T_{пл}$ 2415°; $T_{кип}$ 4300°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,84 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1904 (т); ΔG^0_{298}: -1800 (т); S^0_{298}: 99,2 (т); C_p^0: 96 (т); Лит.: [768] 66

2197. **иттрия силицид** ромбические крист. YSi; M 116,991; $T_{пл}$ 1840°; Лит.: [1023] 346

2198. **иттрия хлорид** бел. ромбические крист. YCl_3; M 195,26; $T_{пл}$ 703°; $T_{кип}$ 1510°; Раств.: вода: 73,6 (0°), 78,4 (80°), пиридин: 60,6 (15°), этанол: 60,1 (15°); Пл.: 2,8 (18°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -982,4 (т); ΔG^0_{298}: -900 (т); S^0_{298}: 136,8 (т); Лит.: [768] 66

2199. **кадмий** (cadmium) серебристо-бел. гексагональные мет. Cd; M 112,4; $T_{пл}$ 321°; $T_{кип}$ 766,5°; Раств.: вода: н.р., ртуть: 5,17 (18°); Пл.: 8,65 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,01 (265°), 1 (394°), 10 (488°), 100 (615°); Вязк.: 1,44 (349°), 1,27 (466°), 1,15 (550°); Пов.нат.: 597 (400°), 585 (600°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 51,76 (т); C_p^0: 26,02 (т); $\Delta H_{пл}$: 6,23; $\Delta H_{кип}$: 99,6; Лит.: [386] 50, [768] 66, [955] 112, [1088] 7-23

2200. **кадмия азид** бел. крист. $Cd(N_3)_2$; M 196,46; $T_{пл}$ 291°; $T_{разл}$ 291°; Пл.: 3,24 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1089] 10

2201. **кадмия бромид** бц. гексагональные крист. $CdBr_2$; M 272,21; $T_{пл}$ 568°; $T_{кип}$ 865°; Раств.: ацетон: 1,559 (18°), вода: 56,2 (0°), 74,8 (10°), 98,4 (20°), 112,3 (25°), 128,8 (30°), 151,9 (40°), 153,8 (60°), 157,1 (80°), 160,4 (100°), 217,5 (200°), эф.: 0,4 (15°), метанол: 9,9 (0°), 16,1 (20°), 21,1 (30°), 43,9 (60°), этанол: 26,6 (15°); Пл.: 5,2 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (519°), 10 (607°), 100 (727°); ΔH^0_{298}: -315,3 (т); ΔG^0_{298}: -295,8 (т); S^0_{298}: 138,83 (т); C_p^0: 76,65 (т); $\Delta H_{пл}$: 33,35; $\Delta H_{кип}$: 102,5; Лит.: [1021] 282, [768] 66

2202. **кадмия гидроксид** бц. гексагональные крист. $Cd(OH)_2$; M 146,41; $T_{разл}$ 130°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,79 (15°, г/см^3, т.); pK_b (2) = 2,3 (30°, вода); рПР (0) = 14 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -561,5 (т); ΔG^0_{298}: -473,8 (т); S^0_{298}: 93,04 (т); Лит.: [768] 67

2203. **кадмия иодид** бц. гексагональные крист. CdI_2; M 366,21; $T_{пл}$ 388°; $T_{кип}$ 744°; Раств.: ацетон: 25 (18°), вода: 78,7 (0°), 81,5 (10°), 84,8 (20°), 86,6 (25°), 88,3 (30°), 92,3 (40°), 101,2 (60°), 112,8 (80°), 127,8 (100°), 255 (200°), диоксид серы: 0,043 (0°), эф.: р., метанол: 206,8 (10°), 206,7 (20°), 206 (40°), 212 (70°), этанол: 110,5 (20°), 103,8 (40°), 102,7 (50°), 103,3 (60°); Пл.: 5,6 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (487°), 10 (596°); ΔH^0_{298}: -204,2 (т); ΔG^0_{298}: -201,3 (т); S^0_{298}: 158,32 (т); C_p^0: 78,74 (т); $\Delta H_{пл}$: 20,71; $ЛД_{50}$: 166 (крысы, п/о); Лит.: [768] 67

2204. **кадмия карбонат** бел. гексагональные крист. $CdCO_3$; M 172,41; $T_{разл}$ 400°; Раств.: вода: н.р.; рПР (0) = 11,28 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -754,6 (т); ΔG^0_{298}: -674,5 (т); S^0_{298}: 96,7 (т); Лит.: [768] 67

2205. **кадмия метасиликат** бц. ромбические крист. $CdSiO_3$; M 188,48; $T_{пл}$ 1242°; Раств.: вода: пл.р.; Пл.: 4,93 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [516] 94-95

2206. **кадмия нитрат тетрагидрат** бц. ромбические крист. $Cd(NO_3)_2 \cdot 4H_2O$; M 308,47; $T_{пл}$ 59,4°; $T_{кип}$ 132°; Раств.: вода: 106,6 (0°), 135,3 (10°), 149,4 (20°), 159,1 (25°), 168,8 (30°), 194,1 (40°), 233,3 (50°), 619 (60°), 652 (80°), 681 (100°), этанол: х.р., этилацетат: х.р.; Пл.: 2,45 (17°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1236,5 (т); ΔG^0_{298}: -1653,2 (т); S^0_{298}: 393 (т); C_p^0: 347 (т); $\Delta H_{пл}$: 32,6; $ЛД_{50}$: 100 (крысы, п/о); Лит.: [768] 67

2207. **кадмия оксид** темно-бур. кубические крист. CdO; M 128,4; $T_{возг}$ 1560°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,15 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (1003°), 10 (1153°), 100 (1342°); ΔH^0_{298}: -260 (т); ΔG^0_{298}: -229,3 (т); S^0_{298}: 54,8 (т); C_p^0: 43,64 (т); $ЛД_{50}$: 72 (крысы, п/о); Лит.: [1021] 282, [768] 67

2208. **кадмия селенид** темно-красн. гексагональные крист. CdSe; M 191,37; $T_{пл}$ 1263°; Лит.: [1021] 282-283

2209. **кадмия стеарат** бел. пор. $(C_{17}H_{35}COO)_2Cd$; M 679,35; $T_{пл}$ 104°; $ЛД_{50}$: 590 (б. мыши, п/о), 1225 (крысы, п/о); Лит.: [1077] 136

2210. **кадмия сульфат** бц. ромбические крист. $CdSO_4$; M 208,46; $T_{пл}$ 1135°; $T_{разл}$ 1300°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 75,6 (0°), 75,9 (10°), 76,4 (20°), 77 (25°), 77,5 (30°), 78,6 (40°), 77 (50°), 73,9 (60°), 67,2 (80°), 58 (100°), 23,6 (150°), метанол: 0,038 (15°), 0,031 (25°), 0,019 (55°), этанол: 0,027 (35°), 0,025 (45°), 0,019 (55°); Пл.: 4,69 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -934,4 (т); ΔG^0_{298}: -823,9 (т); S^0_{298}: 123,05 (т); C_p^0: 99,62 (т); $ЛД_{50}$: 88 (мыши, п/о); Лит.: [539] 93, [768] 67

2211. **кадмия сульфат - вода (3/8)** бел. $_3CdSO_4 \cdot _8H_2O$; M 769,54; $T_{разл}$ 200°; Лит.: [539] 93

2212. **кадмия сульфид** светло-желт. гексагональные крист. CdS; M 144,46; $T_{возг}$ 1382°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,8 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (885°), 10 (1009°), 100 (1182°); ΔH^0_{298}: -156,9 (т); ΔG^0_{298}: -153,2 (т); S^0_{298}: 71,1 (т); C_p^0: 43,72 (т); $ЛД_{50}$: 2425 (мыши, п/о); Лит.: [768] 67

2213. **кадмия теллурид** черн. кубические крист. CdTe; M 240; $T_{пл}$ 1042°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,2 (15°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 78-79

2214. **кадмия фосфид** сер. тетрагональные крист. Cd_3P_2; M 399,18; $T_{пл}$ 742°; $T_{разл}$ 742°; Лит.: [1021] 280

2215. **кадмия фторид** бц. кубические крист. CdF_2; M 150,4; $T_{пл}$ 1072°; $T_{кип}$ 1750°; Раств.: вода: 4.5 (25°), этанол: н.р.; Пл.: 6.64 (20°. г/см^3. т.); ΔH^0_{298}: -700.4 (т); ΔG^0_{298}: -649,5 (т); S^0_{298}: 84 (т); $\Delta H_{пл}$: 22,6; $\Delta H_{кип}$: 201; Лит.: [768] 67

2216. **кадмия хлорид** бц. тригональные крист. $CdCl_2$; M 183,31; $T_{пл}$ 568°; $T_{кип}$ 964°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 89,8 (0°), 101,2 (10°), 114,1 (20°), 120,7 (25°), 128,3 (30°), 134,7 (40°), 136,4 (60°), 140,4 (80°), 146,9 (100°), 264 (200°), эф.: н.р., метанол: 2.15 (20°), 3.44 (40°). этанол: 1.3 (10°). 1.48 (20°). 1.91 (40°). 2.53 (70°); Пл.: 4.047 (25°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (558°), 10 (654°), 100 (794°); Вязк.: 2,31 (597°), 1,87 (687°); Пов.нат.: 84,2 (580°), 79,4 (800°), 74,7 (920°); ΔH^0_{298}: -390,8 (т); ΔG^0_{298}: -343,2 (т); S^0_{298}: 115,27 (т); C_p^0: 74,64 (т); $\Delta H_{пл}$: 31,76; $\Delta H_{кип}$: 120,9; $ЛД_{50}$: 94 (крысы, п/о); Лит.: [768] 67

2217. **калий** (potassium) серебристо-бел. кубические мет. K; M 39.1; $T_{пл}$ 63.55°; $T_{кип}$ 776°; Раств.: аммиак жидкий: р.46,37 (-33.2°), анилин: р., вода: реаг., ртуть: р.0,8 (18°), этанол: реаг., этилендиамин: р.; Пл.: 0,862 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,01 (209,7°), 0,1 (269°), 1 (344°), 10 (446°), 100 (589°); Вязк.: 0,515 (69.5°), 0,466 (100°), 0,324 (200°), 0,191 (400°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 71,45 (т); C_p^0: 32,72 (т); $\Delta H_{пл}$: 2.38; $\Delta H_{кип}$: 79,2; ΔH^0_{298}: 89,16 (г); ΔG^0_{298}: 60,67 (г); S^0_{298}: 160.23 (г); C_p^0: 20,79 (г); Лит.: [617] 10, [1090] 186, [254] 261-379, [348] 528, [376] 75, 81, 83, [386] 50, [475] 307, [503] 260, [768] 67; Синт.: [820] 1009, [820] 1010-1012

2218. **калий-ртуть (1/2)** (калия димеркурид) KHg_2; M 440,278; $T_{пл}$ 269°; Лит.: [904] 308

2219. **калифорний** (californium) мет. Cf; M 251; $T_{пл}$ 900°; $T_{кип}$ 1227°; ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 77 (т); C_p^0: 29 (т); $\Delta H_{возг}$: 163; Лит.: [342] 224-225, [1021] 286-287

2220. **калифорния(III) оксид** бц. кубические крист. Cf_2O_3; M 549,998; $T_{пл}$ 1750°; Лит.: [980] 67, [1021] 286

2221. **калифорния(IV) оксид** черн. кубические крист. CfO_2; M 282,999; $T_{разл}$ 400°; Лит.: [1021] 286

2222. **калифорния(III) хлорид** ярко-желт. гексагональные крист. $CfCl_3$; M 357,56; $T_{пл}$ 545°; Лит.: [1021] 286

2223. **калия азид** бц. тетрагональные крист. KN_3; M 81,12; $T_{пл}$ 354°; $T_{разл}$ 360°; Разл. на: калий, азот; Раств.: аммиак жидкий: х.р., ацетон: н.р., бензол: пл.р., вода: 41,4 (0°), 46,5 (10.5°), 48,9 (15.5°), 49,6 (17°), 105,7 (100°), эф.: пл.р., этанол: 0,16 (0°), 0,137 (16°); Пл.: 2,056 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1,7 (т); S^0_{298}: 104 (т); C_p^0: 76,9 (т); Лит.: [897] 80-81, [1021] 285, [1089] 19, [278] 158-159; Синт.: [618] 136-137

2224. **калия амид** моноклинные крист. KNH_2; M 55.121; $T_{пл}$ 338°; Лит.: [1020] 128

2225. **калия d-антимонилтартрат полугидрат** (рвотный камень) бц. крист. $(KOOCCH(OH)CH(OH)COOSbO)_2 \cdot H_2O$; M 667,87; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: 5,26 (9°), 3,57 (100°); Пл.: 2,6 (20°, к в.4, т.); Лит.: [519] 188-189, [1023] 476

2226. **калия ацетат** бел. крист. CH_3COOK; M 98,14; $T_{пл}$ 292°; Раств.: вода: 233,9 (10°), 255.6 (20°), 269.4 (25°), 283.8 (30°). 323.3 (40°), 350 (60°), 380 (80°). диоксид серы: 0,006 (0°), эф.: н.р., этанол: р.; Пл.: 1,8 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [284] 115, [768] 67

2227. **калия бензоат тригидрат** (калий бензойнокислый трехводный) бел. крист. $C_7H_{11}KO_5$; M 214,26; $T_{разл}$ 110°; Раств.: вода: 52 (25°), 112 (100°), этанол: р.; $ЛД_{50}$: 1220 (б. мыши, в/ж); Лит.: [897] 80-81

2228. **калия борогидрид** (калия тетрагидроборат) бел. крист. KBH_4; M 53.94; $T_{пл}$ 585°; $T_{разл}$ 584°; Раств.: аммиак жидкий: 20 (10°), вода: 19 (25°), метанол: 0,7 (20°), этанол 95%: 0,25 (25°), этилендиамин: 3,9 (75°); Пл.: 1,17 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [646] 245, [1020] 308, [993] 66-68

2229. **калия бромат** бц. тригональные крист. $KBrO_3$; M 167; $T_{разл}$ 370°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 3.05 (0°). 4.72 (10°), 6.87 (20°), 8.15 (25°). 9.64 (30°). 13.25 (40°). 22,27 (60°), 34,28 (80°), 50 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 3,27 (17.5°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -

332,2 (т); ΔG^0_{298}: -243,5 (т); S^0_{298}: 149,2 (т); C_p^0: 104,9 (т); Лит.: [768] 67-68; Синт.: [493] 118-119

2230. **калия бромид** бц. кубические крист. KBr; М 119; $T_{пл}$ 730°; $T_{кип}$ 1380°; Раств.: ацетон: 0,03 (20°), вода: 53,5 (0°), 59,5 (10°), 65,2 (20°), 68,1 (25°), 70,9 (30°), 75,8 (40°), 85,5 (60°), 94,6 (80°), 103,3 (100°), 127,3 (150°), 153,2 (200°), глицерин: 17,8 (25°), диоксид серы: 2,81 (0°), эф.: м.р., изопентанол: 0,002 (20°), метанол: 1,82 (0°), 2,08 (20°), 2,37 (40°), этанол: 0,46 (20°), 0,54 (55°); Пл.: 2,75 (25°, г/см^3, т.); Дип.: 9,1 (650°); Вязк.: 1,18 (747°), 0,92 (847°), 0,83 (907°); Пов.нат.: 88,2 (750°), 81 (850°), 73,8 (950°); Ск.зв.: 1770 (742°, состояние среды - жидкость)3550 (20°, состояние среды - кристаллы, ось L100)1360 (20°, состояние среды - кристаллы, ось S100)3020 (20°, состояние среды - кристаллы, ось L110); ΔH^0_{298}: -392,5 (т); ΔG^0_{298}: -378,8 (т); S^0_{298}: 95,85 (т); C_p^0: 52,07 (т); $\Delta H_{пл}$: 29; Лит.: [981] 141, [284] 18, [545] 91, [768] 68

2231. **калия гексакарбонилтитанат** $K_2Ti(CO)_6$; М 294,124; $T_{разл}$ 200°; Лит.: [377] 310

2232. **калия гексафторомолибдат(III)** светло-желт. K_3MoF_6; М 327,23; $T_{пл}$ 734°; Лит.: [610] 379

2233. **калия гексафтороникелат(IV)** темно-красн. кубические крист. K_2NiF_6; М 250,88; $T_{разл}$ 350°; Лит.: [1022] 243, [109] 2472-2476

2234. **калия гексафтортитанат** K_2TiF_6; М 240,05; $T_{пл}$ 822°; Лит.: [1023] 592

2235. **калия гексахлороплатинат(IV)** желт. кубические крист. $K_2[PtCl_6]$; М 486,01; $T_{разл}$ 250°; Раств.: вода: 0,478 (0°), 5,03 (100°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 3,499 (24°, г/см^3, т.); n = 1,825 (20°); pПР (0) = 4,96 (20°, вода); Лит.: [640] 218, [897] 170-171

2236. **калия гексацианоферрат(II)** $K_4[Fe(CN)_6]$; М 368; $T_{разл}$ 650°; Разл. на: трижелеза карбид, азот, графит, калия цианид; $pK_{нест}$ (0) = 24 (25°, вода); Лит.: [611] 360, [768] 70, [917] 38-39

2237. **калия гексацианоферрат(II) тригидрат** (желтая кровяная соль, калий железистосинеродистый трехводный, калия гексацианоферроат тригидрат, калия ферроцианид тригидрат) желт. тетрагональные крист. $K_4[Fe(CN)_6] \cdot 3H_2O$; М 422,39; $T_{разл}$ 87,5°; Разл. на: калия гексацианоферрат(II), вода; Раств.: ацетон: р., вода: 14,5 (0°), 21 (10°), 28 (20°), 31,5 (25°), 35,3 (30°), 48,3 (50°), 67 (80°), этанол: н.р.; Пл.: 1,94 (25°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1423,8 (т); ΔG^0_{298}: -1097,5 (т); S^0_{298}: 598 (т); Лит.: [897] 64-65, [1021] 287, [1026] 232, [611] 360, [768] 70, [917]

2238. **калия гидрид** бц. кубические крист. KH; М 40,11; $T_{разл}$ 400°; Раств.: бензол: н.р., вода: реаг., эф.: н.р., сероуглерод: н.р., этанол: реаг.; Пл.: 1,47 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -63,4 (т); ΔG^0_{298}: -34 (т); S^0_{298}: 50,2 (т); C_p^0: 37,91 (т); Лит.: [768] 68

2239. **калия гидрокарбонат** (калия бикарбонат) бц. моноклинные крист. $KHCO_3$; М 100,12; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: 22,7 (0°), 27,9 (10°), 33,3 (20°), 36,5 (25°), 39,1 (30°), 45,6 (40°), 60 (60°), 68,3 (70°), этанол: н.р.; Пл.: 2,17 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -959,3 (т); ΔG^0_{298}: -860,6 (т); S^0_{298}: 128,7 (т); Лит.: [768] 68

2240. **калия гидроксид** (едкое кали, калия гидроокись) бц. крист. KOH; М 56,11; $T_{пл}$ 380°; $T_{кип}$ 1320°; Раств.: вода: 97,6 (0°), 102,4 (10°), 112,4 (20°), 117,9 (25°), 135,3 (40°), 147,5 (60°), 162,5 (80°), 179,3 (100°), 206 (120°), 367 (140°), эф.: н.р., метанол: 55 (28°), этанол: 38,7 (28°); Пл.: 2,12 (25°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -425,8 (т); ΔG^0_{298}: -380,2 (т); S^0_{298}: 79,32 (т); C_p^0: 65,87 (т); $\Delta H_{пл}$: 7,5; $\Delta H_{кип}$: 128,9; Лит.: [898] 295, 299, [611] 229, [768] 68

2241. **калия гидросульфат** (калий сернокислый кислый, калия бисульфат) бц. моноклинные крист. $KHSO_4$; М 136,16; $T_{пл}$ 210°; $T_{разл}$ 300°; Разл. на: калия сульфат бета-форма, вода; Раств.: ацетон: н.р., вода: 37 (0°), 53 (20°), 70 (40°), этанол: н.р.; Пл.: 2,5 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1158,1 (т); ΔG^0_{298}: -1043,5 (т); Лит.: [768] 69

2242. **калия гидросульфид** бц. тригональные крист. KHS; M 72,17; $T_{пл}$ 455°; Раств.: вода: реаг. (100°), х.р., этанол: р.; Пл.: 1,69 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -264,4 (т); Лит.: [768] 69

2243. **калия гидрофторид** бц. тетрагональные крист. KHF_2; M 78,1; $T_{пл}$ 239°; $T_{разл}$ 400°; Раств.: вода: 24,5 (0°), 30,1 (10°), 39,2 (20°), 61,4 (45°), 78,8 (60°), 114 (80°), этанол: н.р.; Пл.: 2,35 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -928,45 (т); ΔG^0_{298}: -860,45 (т); S^0_{298}: 104,6 (т); C_p^0: 76,82 (т); $\Delta H_{пл}$: 6,61; Лит.: [768] 70

2244. **калия дигидрофосфат** бц. ромбические крист. KH_2PO_4; M 136,09; $T_{пл}$ 252,6°; Раств.: вода: 14,8 (0°), 18,3 (10°), 22,6 (20°), 25,1 (25°), 28 (30°), 33,5 (40°), 50,1 (60°), 70,4 (80°), 83,5 (90°), этанол: н.р.; Пл.: 2,34 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1568,6 (т); ΔG^0_{298}: -1419,2 (т); S^0_{298}: 134,85 (т); C_p^0: 116,57 (т); Лит.: [768] 70

2245. **калия динитрамид** $KN(NO_2)_2$; M 145,116; $T_{пл}$ 130°; Лит.: [810] 8

2246. **калия дитионат** бел. $K_2S_2O_6$; M 238,32; $T_{разл}$ 258-300°; Разл. на: калия сульфат бета-форма, серы(IV) оксид; Лит.: [377] 67, [540] 228

2247. **калия дихромат** (калия бихромат) оранжево-красн. триклинные крист. $K_2Cr_2O_7$; M 294,18; $T_{пл}$ 398°; $T_{разл}$ 610°; Раств.: вода: 4,7 (0°), 7,8 (10°), 12,5 (20°), 15 (25°), 18,2 (30°), 25,9 (40°), 45,6 (60°), 73 (80°), 100 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 2,68 (20°, г/см^3, т.); n = 1,738 (20°); Вязк.: 13,2 (400°), 9,8 (450°), 7, (500°); ΔH^0_{298}: -2033 (т); ΔG^0_{298}: -1866 (т); S^0_{298}: 291,2 (т); C_p^0: 219,7 (т); $\Delta H_{пл}$: 35,6; Лит.: [393] 109-110, [794] 5, [768] 70

2248. **калия дицианаргентат** бц. тригональные крист. $K[Ag(CN)_2]$; M 199; $T_{разл}$ 250°; Раств.: вода: 25 (20°), 100 (100°); Пл.: 2,36 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 208-209, [539] 73

2249. **калия иодат** бц. моноклинные крист. KIO_3; M 214; $T_{пл}$ 560°; Раств.: вода: 4,6 (0°), 6,3 (10°), 8,1 (20°), 9,2 (25°), 10,3 (30°), 12,6 (40°), 18,3 (60°), 24,8 (80°), 32,3 (100°), 47,5 (150°), 70,9 (200°), этанол: н.р.; Пл.: 3,89 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -508,4 (т); ΔG^0_{298}: -425,5 (т); S^0_{298}: 151,46 (т); C_p^0: 106,46 (т); Лит.: [768] 68

2250. **калия иодид** бц. кубические крист. KI; M 166; $T_{пл}$ 686°; $T_{кип}$ 1320°; Раств.: аммиак жидкий: 184,2 (0°), ацетон: 2,35 (20°), вода: 127,3 (0°), 135,8 (10°), 144,5 (20°), 148,6 (25°), 152,5 (30°), 159,7 (40°), 175,5 (60°), 190,7 (80°), 206,7 (100°), 247 (150°), 292 (200°), глицерин: 50,6 (20°), диоксид серы: 41,3 (0°), эф.: м.р., метанол: 13,6 (10°), 15,1 (20°), 16,3 (30°), 18,1 (40°), 18,9 (50°), 25 (100°), 29,9 (150°), 29 (200°), пиридин: 0,3 (20°), этанол: 14,3 (20°), этанол 90%: 6,9 (18°), этанол абсолютный: 1,5 (0°), 1,88 (25°), этиленгликоль: 50 (20°); Пл.: 3,115 (20°, г/см^3, т.); n = 1,667 (18°); Вязк.: 1,53 (707°), 1,19 (807°), 1, (887°); ΔH^0_{298}: -327,6 (т); ΔG^0_{298}: -324,1 (т); S^0_{298}: 110,79 (т); C_p^0: 52,73 (т); Лит.: [897] 82-83, [898] 289-301, [284] 18, [545] 91, [768] 68

2251. **калия-кальция сульфат моногидрат** бц. моноклинные крист. $K_2Ca(SO_4)_2 \cdot H_2O$; M 328,42; $T_{пл}$ 1004°; Раств.: вода: 0,25 (20°), реаг. (100°), этанол: н.р.; Пл.: 2,6 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [516] 272-273, [371] 260-261

2252. **калия карбонат** (поташ) бц. моноклинные крист. K_2CO_3; M 138,21; $T_{пл}$ 891°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 107 (0°), 109,2 (10°), 111 (20°), 112,3 (25°), 113,7 (30°), 116,9 (40°), 125,7 (60°), 139,2 (80°), 155,8 (100°), 274 (200°), глицерин: 39,4 (20°), этанол: н.р.; Пл.: 2,43 (19°, г/см^3, т.); Вязк.: 3,03 (917°), 1,66 (977°); Пов.нат.: 168,4 (910°), 162,1 (1010°); ΔH^0_{298}: -1146,1 (т); ΔG^0_{298}: -1059,8 (т); S^0_{298}: 156,32 (т); C_p^0: 115,7 (т); $\Delta H_{пл}$: 32,6; Лит.: [898] 299, 301, [768] 68

2253. **калия манганат(VI)** зелен. ромбические крист. K_2MnO_4; M 197,13; $T_{разл}$ 500°; Раств.: вода: реаг.; Лит.: [1021] 643, [768] 68; Синт.: [824] 668

2254. **калия метаванадат** бц. крист. KVO_3; M 138,04; $T_{пл}$ 520°; Раств.: вода: 1,4 (-0,16°), 10,7 (25°), этанол: н.р.; Лит.: [768] 68

2255. **калия метасиликат** бц. ромбические крист. K_2SiO_3; M 154,28; $T_{пл}$ 976°; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Лит.: [768] 69

2256. **калия надпероксид** (калия супероксид) желт. тетрагональные крист. KO_2; М 71,1; $Т_{пл}$ 440°; $Т_{разл}$ 702°; Разл. на: калия пероксид, кислород; Раств.: вода: реаг., этанол: реаг.; Пл.: 2,14 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -280 (т); ΔG^0_{298}: -209 (т); S^0_{298}: 46,9 (т); Лит.: [729] 295-296, [1022] 491, [768] 69

2257. **калия-натрия тартрат тетрагидрат** KOOCCH(OH)CH(OH)COONa · $4H_2O$; М 282,23; $Т_{пл}$ 70-80°; $Т_{разл}$ 130-140°; Раств.: вода: 54 (15°); Пл.: 1,79 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [54] 3.45

2258. **калия нитрат** (калийная селитра) бц. ромбические крист. KNO_3; М 101,1; $Т_{пл}$ 334°; $Т_{разл}$ 400°; Раств.: вода: 13,1 (0°), 21,2 (10°), 31,6 (20°), 37,9 (25°), 46 (30°), 63,9 (40°), 110,1 (60°), 168,8 (80°), 243,6 (100°), 786 (200°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 2,11 (16°, г/см^3, т.); Вязк.: 2,73 (350°), 2,09 (400°), 1,6 (460°), 1,38 (500°), 1,21 (550°); ΔH^0_{298}: -393,1 (т); ΔG^0_{298}: -493,2 (т); S^0_{298}: 132,93 (т); C_p^0: 96,27 (т); $\Delta H_{пл}$: 11,7; $ЛД_{50}$: 3540 (крысы, п/о); Лит.: [1023] 72, [768] 68

2259. **калия нитрит** (калий азотистокислый) бц. моноклинные крист. KNO_2; М 85,1; $Т_{пл}$ 387°; Раств.: вода: 279,5 (0°), 306,7 (20°), 334,8 (40°), 349,4 (60°), 376 (80°); Пл.: 1,91 (20°, г/см^3, т.); Вязк.: 1,92 (427°), 1,81 (447°); ΔH^0_{298}: -370,3 (т); ΔG^0_{298}: -281,6 (т); S^0_{298}: 117 (т); Лит.: [897] 80-81, [768] 68

2260. **калия озонид** ярко-красн. тетрагональные крист. KO_3; М 87,0965; $Т_{разл}$ 60°; Раств.: аммиак жидкий: 14,8 (-35°), вода: реаг.; ΔH^0_{298}: -261 (т); Лит.: [1022] 333, [611] 228

2261. **калия оксалат моногидрат** бц. моноклинные крист. $K_2C_2O_4$ · H_2O; М 184,23; $Т_{разл}$ 160°; Раств.: вода: 25,4 (0°), 30,2 (10°), 34,9 (20°), 37,7 (25°), 40,3 (30°), 45,4 (40°), 55,3 (60°), 67,2 (80°), 80,2 (100°), 100 (130°); Пл.: 2,13 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1026] 233, [54] 3.44, [768] 69

2262. **калия оксид** бц. кубические крист. K_2O; М 94,2; $Т_{разл}$ 300°; Разл. на: калия пероксид, калий; Раств.: вода: реаг., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 2,32 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -363,2 (т); ΔG^0_{298}: -322,1 (т); S^0_{298}: 94,1 (т); C_p^0: 83,7 (т); Лит.: [1026] 233, [768] 69

2263. **калия пентанитрокупрат** черно-зелен. $K_3[Cu(NO_2)_5]$; М 410,87; $Т_{пл}$ 163°; Лит.: [611] 273

2264. **калия пербромат** бел. крист. $KBrO_4$; М 183; $Т_{разл}$ 275°; Раств.: вода: 4,2 (25°); ΔH^0_{298}: -287,9 (т); ΔG^0_{298}: -174,4 (т); S^0_{298}: 170,1 (т); C_p^0: 120,2 (т); Лит.: [53] 5-8, [819] 368, [140] 929-930, [377] 214-215, [540] 268, [610] 283, [749] 36-37, 49, 98-99, 111, [950] 2119-2121; Синт.: [819] 368

2265. **калия перманганат** темно-фиолетов. ромбические крист. $KMnO_4$; М 158,03; $Т_{разл}$ 200°; Раств.: аммиак жидкий: р., ацетон: р.2,14 (13°), вода: 4,22 (10°), 6,36 (20°), 7,63 (25°), 9 (30°), 12,5 (40°), 16,8 (50°), 25 (65°), метанол: р., пиридин: р., этанол: реаг.; Пл.: 2,7 (20°, г/см^3, т.); n = 1,59 (20°); ΔH^0_{298}: -813,4 (т); ΔG^0_{298}: -713,8 (т); S^0_{298}: 171,71 (т); C_p^0: 119,2 (т); $ЛД_{50}$: 750 (мыши, в/ж); Лит.: [640] 419, [1021] 289, [274] 147, [389] 45, [538] 173-174, [768] 69, [1038] 81

2266. **калия пероксид** (калия перекись) бел. кубические крист. K_2O_2; М 110,2; $Т_{пл}$ 490°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 2,18 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -495,8 (т); ΔG^0_{298}: -429,8 (т); S^0_{298}: 113 (т); C_p^0: 100,16 (т); Лит.: [768] 69

2267. **калия перренат** бц. гексагональные крист. $KReO_4$; М 289,303; $Т_{пл}$ 555°; $Т_{кип}$ 1370°; Пл.: 4,38 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [785] 320

2268. **калия персульфат** бц. триклинные крист. $K_2S_2O_8$; М 270,31; $Т_{разл}$ 100°; Раств.: вода: 1,7 (0°), 2,9 (10°), 4,8 (20°), 6,1 (25°), 7,6 (30°), 11,4 (40°), 16,8 (50°), этанол: н.р.; Пл.: 2,48 (20°, г/см^3, т.); n = 1,461 (20°); Лит.: [768] 69

2269. **калия пертехнат** $KTcO_4$; М 202,002; $Т_{пл}$ 540°; $Т_{разл}$ 1000°; Лит.: [610] 299, 309

2270. **калия перхлорат** бц. ромбические крист. $KClO_4$; М 138,55; $Т_{пл}$ 610°; Раств.: ацетон: р.0,16 (25°), вода: 0,76 (0°), 1,06 (10°), 1,8 (20°), 2,5 (25°), 4,8 (40°), 12,3

(70°), 22 (100°), метанол: 0,105 (25°), этанол: 0,0047 (0°), 0,012 (25°); Пл.: 2,52 (20°, г/см^3, т.); рПР (0) = 2 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -430,1 (т); ΔG^0_{298}: -300,4 (т); S^0_{298}: 151 (т); C_p^0: 112,4 (т); Лит.: [768], [1096] 455-457

2271. **калия селеноцианат** бел. крист. KNCSe; M 144,076; $T_{пл}$ 100°; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: о.х.р.; Пл.: 2,347 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1049] 258, [941] 57

2272. **калия сорбат** $CH_3CH=CHCH=CHCOOK$; M 150,22; $T_{разл}$ 270°; Раств.: вода: 58,2 (20°); Пл.: 1,363 (25°, к в.20, т.); Лит.: [54] 3.45

2273. **калия сульфат бета-форма** бц. ромбические крист. K_2SO_4; M 174,25; $T_{пл}$ 1070°; $T_{кип}$ 2000°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 7,18 (0°), 9,3 (10°), 11,1 (20°), 12 (25°), 13 (30°), 14,8 (40°), 18,2 (60°), 21,4 (80°), 24,1 (100°), перекись водорода: 96,1 (0°), сероуглерод: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 2,66 (20°, г/см^3, т.); Пов.нат.: 144 (1070°), 129 (1306°), 107 (1656°); ΔH^0_{298}: -1433,7 (т); ΔG^0_{298}: -1316,4 (т); S^0_{298}: 175,7 (т); C_p^0: 130,1 (т); $\Delta H_{пл}$: 36,65; Лит.: [768] 69

2274. **калия сульфид** бц. кубические крист. K_2S; M 110,26; $T_{пл}$ 471°; Раств.: вода: реаг., глицерин: р., эф.: н.р., этанол: р.; Пл.: 1,8 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -428,4 (т); ΔG^0_{298}: -404,2 (т); S^0_{298}: 111,3 (т); Лит.: [768] 69

2275. **калия тартрат гемигидрат** бц. моноклинные крист. $(KOOC(CHOH)_2COOK)_2 \cdot H_2O$; M 470,55; $T_{разл}$ 155°; Раств.: вода: 138 (20°); Лит.: [638] 118, [54] 3.45

2276. **калия тетрагидроалюминат** бц. крист. $KAlH_4$; M 70,112; $T_{разл}$ 290°; Раств.: диглим: р., эф.: н.р., моноглим: р., тетрагидрофуран: р.; Пл.: 1,33 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -166,7 (т); S^0_{298}: 129 (т); Лит.: [1020] 122, [611] 49

2277. **калия тетразолат** $KCHN_4$; M 108,144; $T_{пл}$ 228°; Лит.: [963] 581

2278. **калия тетрапероксохромат(V)** красно-коричнев. крист. K_3CrO_8; M 287,29; $T_{разл}$ 170°; Лит.: [610] 373

2279. **калия тетрафторборат** бц. кубические крист. KBF_4; M 125,91; $T_{пл}$ 530°; $T_{разл}$ 930°; Раств.: вода: 0,44 (20°), 6,27 (100°), этанол: н.р. (20°), м.р. (78°); Пл.: 2,5 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [640] 209, [897] 40-41, [1026] 234

2280. **калия тетрахлораурат** желт. моноклинные крист. $KAuCl_4$; M 377,88; $T_{разл}$ 357°; Раств.: вода: 38,3 (10°), 61,8 (20°), 405 (60°), этанол: 25 (20°); Лит.: [516] 268-269, [898] 183

2281. **калия тетрахлороферрат(III)** $K[FeCl_4]$; M 236,76; $T_{пл}$ 249°; Лит.: [611] 369

2282. **калия тионитрит** бц. крист. KSNO; M 101,169; $T_{пл}$ 190°; Лит.: [941] 21

2283. **калия тиосульфат** бц. кубические крист. $K_2S_2O_3$; M 190,33; $T_{разл}$ 430-470°; Раств.: вода: 202 (35°), 234 (56.1°), 292 (78.3°); Лит.: [897] 86-87, [484] 124

2284. **калия тиоцианат** (калий роданистый, калия роданид) бц. ромбические крист. KSCN; M 97,18; $T_{пл}$ 173,2°; $T_{кип}$ 500°; $T_{разл}$ 250°; Разл. на: калия сульфид, дициан; Раств.: амиловый спирт: р., ацетон: р.20,75 (22°), вода: 177 (0°), 217 (20°), 239 (25°), 265 (32.5°), 317 (47.3°), 408 (67°), 673 (99°), диоксид серы: 4,87 (0°), этанол: р.20,75 (22°); Пл.: 1,89 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -203,4 (т); $\Delta H_{пл}$: 10,5; $ЛД_{50}$: 590 (мыши, п/о); Лит.: [339] 274-275, [897] 84-85, [1023] 586-587, [768] 69

2285. **калия феррат(VI)** красно-фиолетов. крист. K_2FeO_4; M 198,04; $T_{разл}$ 120°; Раств.: вода: л.р.; Лит.: [898] 743, [1021] 132, [538] 173-174, [788] 309; Синт.: [492] 100

2286. **калия формиат** HCOOK; M 84,116; $T_{пл}$ 167,5°; $T_{разл}$ 170°; Раств.: вода: 250 (20°); Лит.: [54] 3.43

2287. **калия фосфат** бц. ромбические крист. K_3PO_4; M 212,27; $T_{пл}$ 1340°; Раств.: вода: 79,4 (0°), 88,1 (10°), 98,5 (20°), 105,9 (25°), 113,1 (30°), 135,3 (40°), 178,5 (60°), этанол: н.р.; Пл.: 2,564 (17°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 70

2288. **калия фторид** бц. кубические крист. KF; M 58,1; $T_{пл}$ 857°; $T_{кип}$ 1500°; Раств.: ацетон: 0,000022 (18°), вода: 44,7 (0°), 53,5 (10°), 94,9 (20°), 108 (30°), 142 (60°), 150 (90°), диоксид серы: 0,018 (0°), метанол: 0,192 (20°), 0,092 (55°), этанол: 0,106 (20°),

0,096 (30°); Пл.: 2,5 (20°, г/см^3, т.); Дип.: 7,33 (20°); ΔH^0_{298}: -567,4 (т); ΔG^0_{298}: -537,7 (т); S^0_{298}: 66,6 (т); C_p^0: 49,32 (т); $\Delta H_{пл}$: 28,5; $\Delta H_{кип}$: 172,8; Лит.: [768] 70

2289. **калия фторсульфонат** бел. призматические крист. KSO_3F; М 138,16; $T_{пл}$ 311°; Лит.: [826] 177-178

2290. **калия хлорат** (бертолетова соль) бц. моноклинные крист. $KClO_3$; М 122,55; $T_{пл}$ 356°; $T_{разл}$ 400°; Раств.: вода: 3,3 (0°), 5,2 (10°), 7,3 (20°), 8,6 (25°), 10,1 (30°), 13,9 (40°), 23,8 (60°), 37,6 (80°), 56,2 (100°), глицерин: 1 (20°), этанол: р.; Пл.: 2,32 (20°, г/см^3, т.); n = 1,409 (20°); ΔH^0_{298}: -391,2 (т); ΔG^0_{298}: -289,9 (т); S^0_{298}: 142,97 (т); C_p^0: 100,25 (т); Лит.: [377] 207, [454] 29, [610] 49, [768], [1096] 407-412; Синт.: [493] 118

2291. **калия хлорид** бц. кубические крист. KCl; М 74,55; $T_{пл}$ 776°; $T_{кип}$ 1500°; Раств.: ацетон: 0,000086 (18°), вода: 28 (0°), 31,2 (10°), 34,4 (20°), 36 (25°), 37,4 (30°), 40,3 (40°), 45,8 (60°), 51,1 (80°), 56 (100°), 68 (150°), 81,5 (200°), л.р., глицерин: 6,7 (25°), диоксид серы: 0,041 (0°), метанол: 0,54 (25°), перекись водорода: 63,3 (0°), этанол: 0,0265 (16°), 0,0288 (25°), 0,03 (25°), 0,0325 (35°); Пл.: 1,99 (20°, г/см^3, т.); n = 1,49 (20°); Давл. паров: 1 (819°), 10 (965°), 100 (1162°); Дип.: 6,3 (750°); Вязк.: 1,15 (787°), 0,92 (857°), 0,81 (927°); Пов.нат.: 100,3 (780°), 95 (850°), 85,7 (970°); ΔH^0_{298}: -435,9 (т); ΔG^0_{298}: -408 (т); S^0_{298}: 82,56 (т); C_p^0: 51,29 (т); $\Delta H_{пл}$: 25,5; Лит.: [284] 18, [768] 70, [990] 43-46

2292. **калия хлорид - триэтилалюминий (1/1)** $(C_2H_5)_3Al \cdot KCl$; М 188,72; $T_{пл}$ 40°; Лит.: [1024] 11

2293. **калия-хрома(III) сульфат** красн. $KCr(SO_4)_2$; М 283,22; $T_{разл}$ 700-900°; Разл. на: хрома(III) оксид, кислород, серы(IV) оксид, калия сульфат бета-форма; Раств.: вода: пл.р.; S^0_{298}: 240,32 (т); Лит.: [320] 150-151, [540] 380

2294. **калия-хрома(III) сульфат додекагидрат** (хромокалиевые квасцы) фиолетов. кубические крист. $KCr(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$; М 499,39; $T_{пл}$ 89°; $T_{разл}$ 350-400°; Разл. на: калия-хрома(III) сульфат, вода; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Пл.: 1,83 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -2430 (т); Лит.: [540] 380, [768] 110, [788] 160-161

2295. **калия хромат** желт. ромбические крист. K_2CrO_4; М 194,19; $T_{пл}$ 980°; Раств.: вода: 59 (0°), 63 (20°), 65 (25°), 67 (40°), 71 (60°), 75 (80°), 79 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 2,73 (18°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1382,8 (т); ΔG^0_{298}: -1286 (т); S^0_{298}: 193,3 (т); C_p^0: 146 (т); $\Delta H_{пл}$: 28,9; Лит.: [768] 70

2296. **калия цианат** бц. тетрагональные крист. KOCN; М 81,12; $T_{разл}$ 700°; Разл. на: калия цианид, калия карбонат, азот, углерода(II) оксид; Раств.: аммиак жидкий: р., бензол: 0,18 (80°), вода: 75,13 (25°), этанол: н.р.; Пл.: 2,048 (16°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -412,1 (т); $ЛД_{50}$: 320 (мыши, в/б); Лит.: [897] 88-89, [1021] 290-291, [475] 389

2297. **калия цианид** (калий цианистый) бц. кубические крист. KCN; М 65,12; $T_{пл}$ 634,5°; Раств.: аммиак жидкий: 4,56 (-33.9°), вода: 63 (0°), 71,6 (25°), 81 (50°), 122 (100°), гидроксиламин: 41 (17.5°), глицерин: р.32 (15.5°), диоксид серы: 0,017 (0°), метанол: р.4.9 (19.5°), формамид: 12.9 (25°), этанол: р.0.88 (19.5°); Пл.: 1,56 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -112,5 (т); ΔG^0_{298}: -103,9 (т); S^0_{298}: 137,03 (т); C_p^0: 65,06 (т); $\Delta H_{пл}$: 14,6; $ЛД_{50}$: 1,7 (человек, п/о); Лит.: [891] 694, [1021] 291, [1026] 235, [768] 70

2298. **калия цитрат моногидрат** бц. крист. $KOOCCH_2C(OH)(COOK)CH_2COOK \cdot H_2O$; М 324,42; $T_{разл}$ 230°; Раств.: вода: 154 (20°); Лит.: [638] 122, [54] 3.43

2299. **калия этилксантогенат** бц. крист. $C_2H_5OC(S)SK$; М 160,3; $T_{пл}$ 225°; Лит.: [1021] 291; Синт.: [525] 150

2300. **кальций** (calcium) серебристо-бел. кубические мет. Ca; М 40,08; $T_{пл}$ 842°; $T_{кип}$ 1495°; Раств.: бензол: н.р., вода: реаг., ртуть: 0,3 (18°), этанол: м.р.; Пл.: 1,54 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (689°), 1 (808°), 10 (970°), 100 (1200°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 41,63 (т); C_p^0: 26,28 (т); $\Delta H_{пл}$: 9,2; $\Delta H_{кип}$: 153,6; Лит.: [617] 10, [1090] 195, [386] 50, [768] 71

2301. **кальция азид** бц. ромбические крист. $Ca(N_3)_2$; М 124,12; $T_{пл}$ 100°; $T_{разл}$ 150°; Разл. на: кальций, азот, кальция нитрид; Раств.: ацетон: н.р., вода: 38,1 (10°), 45 (15.2°), эф.: н.р., этанол: 0,211 (16°); Лит.: [897] 90-91, [1089] 19, [278] 243-244

2302. **кальция бензоат тригидрат** бел. пор. $Ca(C_6H_5COO)_2 \cdot 3H_2O$; М 336,36; $T_{разл}$ 110°; Раств.: вода: 2,67 (0°), 8,3 (80°); Пл.: 1,44 (20°, к в.4, г.); $ЛД_{50}$: 4000 (б. крысы, п/о), 2300 (мыши, п/о); Лит.: [516] 484, [898] 188

2303. **кальция бромид** бц. ромбические крист. $CaBr_2$; М 199,89; $T_{пл}$ 760°; $T_{кип}$ 810°; Раств.: ацетон: 2,72 (20°), вода: 125 (0°), 132 (10°), 143 (20°), 153 (25°), 213 (40°), 278 (60°), 295 (80°), 312 (105°), метанол: 50,4 (0°), 56,2 (20°), 97,8 (60°), этанол: р.; Пл.: 3,353 (25°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -674,9 (т); ΔG^0_{298}: -656,1 (т); S^0_{298}: 130 (т); Лит.: [768] 71

2304. **кальция бромид гексагидрат** бц. тригональные крист. $CaBr_2 \cdot 6H_2O$; М 307,98; $T_{пл}$ 38,2°; Раств.: ацетон: р., вода: 125 (0°), 143 (20°), этанол: р.; Пл.: 2,3 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -2118,9 (т); S^0_{298}: 304,72 (т); Лит.: [898] 187, [768] 71

2305. **кальция гидрид** бц. ромбические крист. CaH_2; М 42,1; $T_{пл}$ 814°; $T_{разл}$ 600°; Раств.: вода: реаг., эф.: н.р., метанол: реаг., этанол: реаг.; Пл.: 1,7 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -188,7 (т); ΔG^0_{298}: -149,8 (т); S^0_{298}: 42 (т); Лит.: [768] 71

2306. **кальция гидроксид** (известь гашенная) бц. гексагональные крист. $Ca(OH)_2$; М 74,08; $T_{разл}$ 580°; Разл. на: кальция оксид, вода; Раств.: вода: 0,176 (0°), 0,17 (10°), 0,16 (20°), 0,155 (25°), 0,148 (30°), 0,137 (40°), 0,114 (60°), 0,092 (80°), 0,072 (100°), 0,035 (150°), 0,012 (200°), этанол: н.р.; Пл.: 2,24 (20°, г/см^3, т.); pK_b (2) = 1,37 (25°, вода); рПР (0) = 5,26 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -986,6 (т); ΔG^0_{298}: -896,8 (т); S^0_{298}: 76,1 (т); C_p^0: 84,5 (т); Лит.: [768] 71

2307. **кальция гидроцианурат** $CaHC_3N_3O_3$; М 167,136; $T_{разл}$ 240-280°; Лит.: [212] 315

2308. **кальция гидроцианурат моногидрат** $CaHC_3N_3O_3 \cdot H_2O$; М 185,15; $T_{разл}$ 110-150°; Лит.: [212] 315

2309. **кальция дигидрофосфат** $Ca(H_2PO_4)_2$; М 234,052; $T_{разл}$ 200°; Лит.: [768] 72

2310. **кальция дигидрофосфат моногидрат** бц. триклинные крист. $Ca(H_2PO_4)_2 \cdot H_2O$; М 252,07; $T_{разл}$ 109°; Разл. на: кальция дигидрофосфат, вода; Раств.: вода: 1 (25°); Пл.: 2,2 (16°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -3417,6 (т); ΔG^0_{298}: -3094,9 (т); S^0_{298}: 259,83 (т); Лит.: [768] 72

2311. **кальция дисилицид** сер. триклинные крист. $CaSi_2$; М 96,25; $T_{пл}$ 1020°; Пл.: 2,5 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 92-93

2312. **кальция иодид** бц. гексагональные крист. CaI_2; М 293,89; $T_{пл}$ 575°; $T_{кип}$ 718°; Раств.: ацетон: 72,6 (0°), 88,8 (20°), 119,6 (60°), вода: 182 (0°), 194 (10°), 209 (20°), 223 (30°), 242 (40°), 285 (60°), 354 (80°), 426 (100°), метанол: 116,4 (0°), 126 (20°), 148,8 (60°), этанол: р.; Пл.: 3,956 (25°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -534,7 (т); ΔG^0_{298}: -529,7 (т); S^0_{298}: 142 (т); Лит.: [768] 71

2313. **кальция карбид** (кальция ацетиленид) бц. тетрагональные крист. CaC_2; М 64,1; $T_{пл}$ 2300°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 2,2 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -62,8 (т); ΔG^0_{298}: -67,8 (т); S^0_{298}: 70,3 (т); C_p^0: 62,34 (т); $\Delta H_{пл}$: 32,2; Лит.: [981] 291, [768] 71

2314. **кальция лактат пентагидрат** бел. крист. $(CH_3CH(OH)COO)_2Ca \cdot 5H_2O$; М 308,29; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: р.5,4 (15°), эф.: о.м.р., хлф.: о.м.р., этанол: о.м.р.; Лит.: [898] 187, [1026] 237, [54] 3.22, [284] 115

2315. **кальция метаалюминат** бц. ромбические крист. $Ca(AlO_2)_2$; М 158,06; $T_{пл}$ 1600°; Пл.: 3,67 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 90-91

2316. **кальция монофторфосфат дигидрат** крист. $CaPO_3F \cdot 2H_2O$; М 174,08; $T_{разл}$ 170°; Раств.: вода: 1 (20°); Лит.: [1026] 238

2317. **кальция нитрат** (кальций азотнокислый) бц. кубические крист. $Ca(NO_3)_2$; М 164,09; $T_{пл}$ 561°; $T_{разл}$ 561°; Раств.: ацетон: 16,8 (20°), вода: 102 (0°), 114,6 (10°), 128,8 (20°), 138,1 (25°), 149,4 (30°), 189 (40°), 359 (60°), 363 (100°), 376 (150°), 413

(200°), метанол: 134 (10°), 144 (40°), 158 (60°), этанол: 51,4 (20°), 62,9 (40°); Пл.: 2,36 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -937,2 (т); ΔG^0_{298}: -742 (т); S^0_{298}: 193,3 (т); C_p^0: 149,33 (т); $\Delta H_{пл}$: 21,3; Лит.: [897] 76-77, [768] 71

2318. **кальция нитрат тетрагидрат** бц. моноклинные крист. $Ca(NO_3)_2 \cdot 4H_2O$; M 236,15; $T_{пл}$ 40°; $T_{разл}$ 100°; Разл. на: кальция нитрат, вода; Раств.: ацетон: р., вода: л.р., этанол: р.; Пл.: 1,82 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -2131,2 (т); ΔG^0_{298}: -1700,8 (т); S^0_{298}: 339 (т); Лит.: [768] 71

2319. **кальция нитрид** черн. гексагональные крист. Ca_3N_2; M 148,25; $T_{пл}$ 1195°; Раств.: бензол: н.р., вода: реаг., этанол: о.м.р.; Пл.: 2,63 (17°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -431,8 (т); ΔG^0_{298}: -368,6 (т); S^0_{298}: 105 (т); C_p^0: 94,14 (т); Лит.: [768] 71

2320. **кальция нитрит гидрат** бц. крист. $Ca(NO_2)_2 \cdot H_2O$; M 150,11; $T_{разл}$ 100°; Лит.: [897] 90-91

2321. **кальция оксалат моногидрат** $CaC_2O_4 \cdot H_2O$; M 146,11; $T_{разл}$ 200°; Раств.: вода: 0,0006 (20°); рПР (0) = 8,7 (20°, вода); Лит.: [54] 3.22

2322. **кальция оксид** (известь негашенная) бц. кубические крист. CaO; M 56,08; $T_{пл}$ 2580°; $T_{кип}$ 2850°; Раств.: вода: 0,13 (0°), 0,66 (80°); Пл.: 3,4 (20°, г/см^3, т.); n = 1,838 (20°); ΔH^0_{298}: -635,5 (т); ΔG^0_{298}: -604,2 (т); S^0_{298}: 39,7 (т); C_p^0: 42,8 (т); $\Delta H_{пл}$: 50; Лит.: [597], [768] 72

2323. **кальция олеат** $(C_{17}H_{33}COO)_2Ca$; M 603,01; $T_{пл}$ 83-84°; Раств.: вода: 0,04 (20°), 0,03 (50°); Лит.: [519] 188-189

2324. **кальция ортоалюминат** бц. кубические крист. $Ca_3(AlO_3)_2$; M 270,2; $T_{пл}$ 1535°; $T_{разл}$ 1535°; Раств.: вода: н.р.; n = 1,71 (20°); Лит.: [897] 90-91

2325. **кальция пантотенат** $C_{18}H_{32}CaN_2O_{10}$; M 476,53; $T_{разл}$ 195-196°; Раств.: вода: 36 (20°); Лит.: [54] 3.22, [290] 57

2326. **кальция пероксид** (кальция перекись) бел. тетрагональные крист. CaO_2; M 78,08; $T_{разл}$ 275°; Раств.: ацетон: м.р., вода: м.р.; ΔH^0_{298}: -651,7 (т); ΔG^0_{298}: -598 (т); S^0_{298}: 43,1 (т); Лит.: [768] 72

2327. **кальция силикат** бц. моноклинные крист. $CaSiO_3$; M 116,16; $T_{пл}$ 1540°; Раств.: вода: 0,0095 (17°); Пл.: 2,905 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 92-93

2328. **кальция стеарат** крист. $(C_{17}H_{35}COO)_2Ca$; M 607,017; $T_{пл}$ 179°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р. (78°); Лит.: [1026] 238

2329. **кальция сульфат** (ангидрит) бц. ромбические крист. $CaSO_4$; M 136,14; $T_{пл}$ 1420°; Раств.: вода: м.р., глицерин: р.; Пл.: 2,99 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1432,7 (т); ΔG^0_{298}: -1320,3 (т); S^0_{298}: 106,7 (т); C_p^0: 99,6 (т); $\Delta H_{пл}$: 28; Лит.: [768] 72

2330. **кальция сульфат дигидрат** (гипс) бц. моноклинные крист. $CaSO_4 \cdot 2H_2O$; M 172,17; $T_{разл}$ 128°; Разл. на: кальция сульфат полугидрат, вода; Раств.: вода: 0,176 (0°), 0,193 (10°), 0,206 (20°), 0,209 (25°), 0,212 (30°), глицерин: р.; Пл.: 2,32 (20°, г/см^3, т.); рПР (0) = 5 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -2021,1 (т); ΔG^0_{298}: -1795,7 (т); S^0_{298}: 193,97 (т); C_p^0: 186,2 (т); Лит.: [611] 176, [768] 72

2331. **кальция сульфат полугидрат** бц. моноклинные крист. $(CaSO_4)_2 \cdot H_2O$; M 145,15; $T_{разл}$ 163°; Разл. на: кальция сульфат, вода; Раств.: вода: м.р., глицерин: р.; Пл.: 2,7 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1573 (т); ΔG^0_{298}: -1435 (т); S^0_{298}: 134 (т); C_p^0: 121 (т); Лит.: [284] 54, [768] 72

2332. **кальция сульфид** бц. кубические крист. CaS; M 72,14; $T_{пл}$ 2000°; Пл.: 2,18 (15°, г/см^3, т.); n = 2,137 (20°); ΔH^0_{298}: -482,4 (т); ΔG^0_{298}: -477,4 (т); S^0_{298}: 56,5 (т); C_p^0: 47,7 (т); Лит.: [768] 72

2333. **кальция тартрат тетрагидрат** $(HOCHCOO)_2Ca \cdot 4H_2O$; M 260,21; $T_{разл}$ 200°; Раств.: вода: 0,0045 (25°), этанол: м.р.; Лит.: [898] 188, [54] 3.23

2334. **кальция тетрагидроалюминат** (кальция алюмогидрид) бц. крист. $Ca(AlH_4)_2$; M 102,105; $T_{разл}$ 230°; Раств.: диглим: р., моноглим: р., тетрагидрофуран: р.; ΔH^0_{298}: -184,3 (т); Лит.: [1020] 122, [993] 89

2335. **кальция тетразолат** $Ca(CHN_4)_2$; M 178,17; $T_{пл}$ 282°; Лит.: [963] 581

2336. **кальция феррат(III)** темно-красн. ромбические крист. $Ca(FeO_2)_2$; M 215,77; $T_{пл}$ 1220°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,08 (20°, г/см³, т.); Лит.: [427] 116-117

2337. **кальция формиат** (calcium formate) $Ca(HCOO)_2$; M 130,1; CAS 544-17-2; $T_{пл}$ 300°; $T_{разл}$ 300°; Раств.: вода: 16,15 (0°), 16,6 (20°), 18,4 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 2,01 (20°, г/см³, т.); Лит.: [898] 187, [1026] 238, [11] 407, [54] 3.22, 5.11

2338. **кальция фосфат** бц. тригональные крист. $Ca_3(PO_4)_2$; M 310,18; $T_{пл}$ 1670°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 3,14 (20°, г/см³, т.); рПР (0) = 29 (25°, вода); ΔH^0_{298}: -4137,6 (т); ΔG^0_{298}: -3899,5 (т); S^0_{298}: 236 (т); C_p^0: 227,8 (т); Лит.: [768] 72, 239

2339. **кальция фосфид** (кальций фосфористый, трикальция дифосфид) красно-коричнев. крист. Ca_3P_2; M 182,18; $T_{разл}$ 1250°; Раств.: вода: реаг.; Лит.: [897] 94-95, [1026] 238

2340. **кальция фторид** (плавиковый шпат, флюорит) бц. кубические крист. CaF_2; M 78,08; $T_{пл}$ 1400°; $T_{кип}$ 2500°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,0016 (18°); Пл.: 3,18 (20°, г/см³, т.); n = 1,434 (20°); Давл. паров: 1 (1625°), 10 (1850°); рПР (0) = 10,4 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -1214,6 (т); ΔG^0_{298}: -1161,9 (т); S^0_{298}: 68,87 (т); C_p^0: 67,03 (т); $ЛД_{50}$: 4417 (крысы, в/ж); Лит.: [1024] 111, [768] 72

2341. **кальция хлорат дигидрат** бц. моноклинные крист. $Ca(ClO_3)_2 \cdot 2H_2O$; M 243,01; $T_{разл}$ 100°; Раств.: ацетон: р., вода: л.р. (100°), этанол: р.; Пл.: 2,711 (20°, г/см³, т.); Лит.: [897] 96-97, [54] 3.21

2342. **кальция хлорид** бц. ромбические крист. $CaCl_2$; M 110,99; $T_{пл}$ 772°; $T_{кип}$ 1600°; Раств.: ацетон: 0,01 (20°), вода: 59,5 (0°), 65 (10°), 74,5 (20°), 100 (30°), 115,5 (40°), 137 (60°), 147 (80°), 158 (100°), 205 (150°), метанол: 21,8 (0°), 29,2 (20°), 38,5 (40°), этанол: 18,3 (0°), 25,8 (20°), 35,3 (40°), 56,2 (70°); Пл.: 2,512 (25°, г/см³, т.); Вязк.: 3,34 (787°), 2,03 (877°), 1,44 (967°); Пов.нат.: 148 (770°), 137 (920°); ΔH^0_{298}: -795 (т); ΔG^0_{298}: -750,2 (т); S^0_{298}: 113,8 (т); C_p^0: 72,63 (т); $\Delta H_{пл}$: 28,37; Лит.: [366] 19, [768] 72

2343. **кальция хлорид гексагидрат** бц. тригональные крист. $CaCl_2 \cdot 6H_2O$; M 219,08; $T_{пл}$ 29,9°; $T_{разл}$ 34°; Разл. на: кальция хлорид дигидрат, вода; Раств.: вода: о.х.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,65 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298}: -2197,5 (т); S^0_{298}: 284,93 (т); Лит.: [284] 54, [768] 72

2344. **кальция хлорид дигидрат** бц. крист. $CaCl_2 \cdot 2H_2O$; M 147,02; $T_{разл}$ 250°; Разл. на: кальция хлорид, вода; Раств.: вода: 130 (20°), 435 (100°), этанол: р.; Лит.: [897] 96-97, [768] 72

2345. **кальция хлорид - метанол (1/3)** $CaCl_2 \cdot 3CH_3OH$; M 207,11; $T_{пл}$ 177°; Раств.: метанол: 51,1 (75°); Лит.: [790] 134

2346. **кальция цианамид** бц. тригональные крист. $CaCN_2$; M 80,1; $T_{пл}$ 1300°; $T_{возг}$ 1200°; Раств.: вода: 2,5 (25°), этанол: н.р.; Пл.: 2,29 (20°, г/см³, т.); $ЛД_{50}$: 900 (крысы, в/ж); Лит.: [339] 269-271, [897] 96-97, [307] 92-95, [523] 159-164, 182

2347. **кальция циануpат** $Ca_3(C_3N_3O_3)_2$; M 372,34; $T_{разл}$ 340-450°; Лит.: [212] 315

2348. **кальция цикламат дигидрат** бел. крист. $(C_6H_{11}NHSO_3)_2Ca \cdot 2H_2O$; M 432,567; $T_{разл}$ 80°; Раств.: вода: 25 (25°); Лит.: [179] 121-122, [520] 80-81

2349. **кальция цитрат тетрагидрат** $Ca_3(C_6H_5O_7)_2 \cdot 4H_2O$; M 570,495; $T_{пл}$ 100°; $T_{разл}$ 120°; Раств.: вода: 0,1 (20°), этанол: н.р.; Лит.: [1026] 239, [54] 3.22

2350. **камфора** бц. крист. $C_{10}H_{16}O$; M 152,23; $T_{пл}$ 176°; Раств.: вода: м.р., эф.: о.х.р., жирные масла: л.р., хлф.: о.х.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 242, [814]

2351. **dl-камфорная кислота** (dl-цис-1,2,2-триметил-1,3-циклопентандикарбоновая кислота) бц. моноклинные крист. $C_{10}H_{16}O_4$; M 200,24; $T_{пл}$ 202-208°; pK_a (1) = 4,57 (25°, вода); pK_a (2) = 5,1 (25°, вода); Лит.: [897] 706-707, [898] 89, [1026] 239

2352. **каннабидиол** призматические крист. $C_{21}H_{30}O_2$; M 314,47; $T_{пл}$ 66°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 2 (190°); Лит.: [897] 708-709

2353. **каннабинол** (3-амил-1-окси-6,6,9-триметил-5-дибензпиран, 6,6,9-триметил-3-пентил-6H-бензо[c]хроменол-1) листовидные крист. $C_{21}H_{26}O_2$; M 310,43; $T_{пл}$ 76°; Раств.: ацетон: л.р., вода: н.р., эф.: л.р., метанол: р., петр.эф.: л.р., этанол: р.; Давл. паров: 0,01 (165°), 0,05 (185°); Лит.: [897] 708-709, [1026] 240

2354. **кантаридин** (2,3-диметил-7-оксабицикло[2.2.1]гептан-2,3-дикарбоновой кислоты ангидрид) бц. ромбические крист. $C_{10}H_{12}O_4$; M 196,2; $T_{пл}$ 218°; $T_{возг}$ 84°; Раств.: ацетон: т.р., вода: 0,0033 (20°), эф.: 0,09 (20°), укс.: р., хлф.: т.р., этанол: 0,02 (18°); ЛД$_{50}$: 1 (кошки, в/в), 1 (собаки, в/в); Лит.: [897] 708-709, [1024] 526-527, [982] 402-403

2355. **каприловая кислота** (октановая кислота) бц. маслянистая ж. $CH_3(CH_2)_6COOH$; M 144,21; $T_{пл}$ 16°; $T_{кип}$ 237,5°; Раств.: вода: 0,25 (100°), эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; pK_a (1) = 4,89 (25°, вода); Лит.: [897] 708-709, [898] 89

2356. **каприновой кислоты метиловый эфир** (декановой кислоты метиловый эфир) $CH_3(CH_2)_8COOCH_3$; M 186,29; $T_{пл}$ -12,8°; $T_{кип}$ 228°; Лит.: [642] 15

2357. **капроновая кислота** (бутилуксусная кислота, гексановая кислота) бц. маслянистая ж. $CH_3(CH_2)_4COOH$; M 116,16; $T_{пл}$ -3,9--1,5°; $T_{кип}$ 202-205°; Раств.: вода: 0,886 (20°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,929 (20°, к в.4, ж.); pK_a (1) = 4,86 (25°, вода); Лит.: [897] 712-713

2358. **капроновой кислоты амид** (гексановой кислоты амид) крист. (р.п. ацетон) $CH_3(CH_2)_4CONH_2$; M 115,174; $T_{пл}$ 101°; $T_{кип}$ 255°; Лит.: [832] 186-187

2359. **капсаицин** (8-метил-6-ноненовой кислоты ванилиламид, axsain, capsaisin, mioton, zostrix) бц. крист. $C_{18}H_{27}NO_3$; M 305,42; CAS 404-86-4; $T_{пл}$ 65°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; ЛД$_{50}$: 1,1 (морские свинки, в/б), 190 (мыши, п/о), 0,56 (мыши, в/в), 7,65 (мыши, в/б), 1,6 (мыши, итрахеально), 512 (мыши, накожно); Лит.: [26] 510, [255] 223, [797] 29

2360. **карбазид** игольчатые крист. $OC(NHNH_2)_2$; M 90,1; $T_{пл}$ 154°; Лит.: [832] 356-357

2361. **карбазол** (дибензопиррол) бц. крист. $C_{12}H_9N$; M 167,207; $T_{пл}$ 247-248°; $T_{кип}$ 355°; pK_a (1) = 19,6 (25°, диметилсульфоксид); pK_a (1) = 16,7 (25°, вода); Лит.: [1021] 313-314, [1026] 242

2362. **4-карбамидофенилмышьяковая кислота** (аминарсон) бел. крист. $C_7H_9AsN_2O_4$; M 260,08; $T_{пл}$ 173°; $T_{разл}$ 173°; Раств.: вода: м.р., эф.: о.м.р., хлф.: о.м.р., этанол: м.р.; Лит.: [1026] 33, [284] 225

2363. **карбаминовой кислоты бутиловый эфир** (butyl carbamate, бутилуретан) $H_2NCOCH_2CH_2CH_2CH_3$; M 101,15; $T_{пл}$ 53-55°; Лит.: [54] 1.130; Синт.: [858] 145-146

2364. **карбаминовой кислоты пропиловый эфир** (пропилкарбамат) $H_2NCOOCH_2CH_2CH_3$; M 103,12; $T_{пл}$ 60°; $T_{кип}$ 196°; Лит.: [1024] 48

2365. **карбаминовой кислоты этиловый эфир** (уретан, этилкарбамат) $H_2NCOOCH_2CH_3$; M 89,1; $T_{пл}$ 48-50°; $T_{кип}$ 185°; Лит.: [1024] 48, [1026] 722; Синт.: [824] 246

2366. **карбахолин** (N-(2-карбамоилоксиэтил)триметиламмония хлорид) бел. призматические крист. $H_2NCOOCH_2CH_2N(CH_3)_3Cl$; M 182,6; $T_{пл}$ 204°; Раств.: вода: о.х.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: т.р.; Лит.: [1026] 242, [284] 151, [415] 25, [994] 249-250

2367. **3-карбокси-3-бутеновая кислота** (итаконовая кислота, метиленянтарная кислота) $HOOCC(=CH_2)CH_2COOH$; M 130,11; $T_{пл}$ 167-168°; pK_a (1) = 3,85 (25°, вода); pK_a (2) = 5,45 (25°, вода); Лит.: [1021] 276, [1026] 228

2368. **карбофуран** ((2,3-дигидро-2,2-диметилбензофурил-7)-N-метилкарбамат, фурадан) $C_{12}H_{15}NO_3$; M 221,25; $T_{пл}$ 150-152°; $ЛД_{50}$: 6,14 (кролики, п/о), 3400 (кролики, накожно), 8 (крысы, п/о); Лит.: [649] 228, [561] 262, 264-265, [562] 164

2369. **карбромал** (N-(альфа-бром-альфа-этилбутирил)мочевина, адалин) бел. крист. $C_7H_{13}BrN_2O_2$; M 237,094; $T_{пл}$ 118°; Раств.: вода: м.р. (100°), о.м.р., этанол: р.; Лит.: [1026] 246, [284] 145

2370. **альфа-каротин** фиолетов. призматические крист. $C_{40}H_{56}$; M 536,87; $T_{пл}$ 188°; Лит.: [1021] 333, [415] 196

2371. **бета-каротин** темно-фиолетов. гексагональные крист. $C_{40}H_{56}$; M 536,87; $T_{пл}$ 183°; Лит.: [1021] 332-333, [415] 196

2372. **гамма-каротин** темно-красн. призматические крист. $C_{40}H_{56}$; M 536,87; $T_{пл}$ 131°; Лит.: [415] 196

2373. **кварц** (кремнезем, кремния диоксид) бц. гексагональные крист. SiO_2; M 60,08; $T_{пл}$ 1610°; $T_{кип}$ 2950°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 2,651 (0°, г/см^3, т.); n = 1,54425 (18°, n_o), 1,55335 (18°, n_e); ДП: 4,6 (20°) ; ΔH^0_{298}: -910,9 (т); ΔG^0_{298}: -856,7 (т); S^0_{298}: 41,84 (т); C_p^0: 44,43 (т); $\Delta H_{пл}$: 8,54; Лит.: [896] 960, [981] 775, [1021] 517-518, [252], [253], [393] 48, [768] 74

2374. **кватеррилен** зелен. пластинчатые крист. $C_{40}H_{20}$; M 500,59; $T_{пл}$ 570°; Лит.: [488] 285-286

2375. **кватерфенил** бц. крист. $C_{24}H_{18}$; M 306,4; $T_{пл}$ 318°; Лит.: [488] 283-284

2376. **кверцетин** (3,3',4',5,7-пентагидроксифлавон, мелетин, софоцетин) лимонно-желт. крист. $C_{15}H_{10}O_7$; M 302,24; $T_{пл}$ 313-314°; pK_a (1) = 6,62 (20°, вода); pK_a (2) = 9,7 (20°, вода); pK_a (3) = 11,56 (20°, вода); Лит.: [1021] 370, [290] 623-624, [435] 382-386

2377. **келлин** бел. крист. $C_{14}H_{12}O_5$; M 260,24; $T_{пл}$ 152°; Раств.: вода: о.м.р., эф.: о.м.р., хлф.: л.р., этанол: м.р.; Лит.: [284] 269

2378. **кетен** г. CH_2CO; M 42,04; $T_{пл}$ -134,6°; $T_{кип}$ -41°; Раств.: ацетон: л.р., вода: реаг., эф.: л.р.; ΔH^0_{298}: -61,09 (г); ΔG^0_{298}: -60,29 (г); S^0_{298}: 241,79 (г); C_p^0: 51,76 (г); Лит.: [897] 726-727, [946] 204-223, [270] 228, [973] 125-129; Синт.: [858] 226-229

2379. **кетобемидон** $C_{15}H_{21}NO_2$; M 247,333; CAS 469-79-4; $T_{пл}$ 150-151°; Лит.: [26] 194, [1015] 21

2380. **кетобемидона гидрохлорид** (ketogan) $C_{15}H_{22}ClNO_2$; M 283,8; CAS 5965-49-1; $T_{пл}$ 201-202°; Лит.: [26] 194

2381. **кетопрофен** (2-(3-benzoylphenyl)propionic acid, ketoprofen) $C_6H_5COC_6H_4CH(CH_3)COOH$; M 254,28; CAS 22071-15-4; $T_{пл}$ 94°; Лит.: [26] 72

2382. **кислород** (oxygen) бц. г. O_2; M 32; $T_{пл}$ -219°; $T_{кип}$ -183°; Раств.: ацетон: 0,367 (10°), 0,0309 (20°), 0,0277 (25°), бензол: 0,027 (25°), вода: 0,00699 (0°), 0,00543 (10°), 0,00443 (20°), 0,00404 (25°), 0,00373 (30°), 0,0033 (40°), 0,00299 (50°), 0,00252 (80°), 0,00246 (100°), метанол: 0,04 (10°), 0,0339 (20°), 0,0313 (25°), этанол: 0,0204 (20°); Пл.: 1,27 (-219°, г/см^3, т.), 1,14 (-183°, г/см^3, ж.), 0,001429 (20°, г/см^3, г.); Давл. паров: 1 (-219°), 10 (-210,7°), 100 (-198,7°); ДП: 1,000486 (25°) ; Вязк.: 0,0192 (0°), 0,0218 (50°), 0,0244 (100°), 0,029 (200°), 0,0369 (400°); ΔH^0_{298}: 0 (г); ΔG^0_{298}: 0 (г); S^0_{298}: 205,04 (г); C_p^0: 29,35 (г); $\Delta H_{пл}$: 0,446; $\Delta H_{кип}$: 6,828; $T_{крит}$: -118,37; $P_{крит}$: 5,08; $Пл_{крит}$: 0,41; Лит.: [1090] 232-233, [185] 28-31, [376] 565-566, [386] 50, [610] 47-49, [726] 46-47, [768] 27, 72-73

2383. **кислорода дифторид** бц. г. OF_2; M 54; $T_{пл}$ -223,8°; $T_{кип}$ -145°; $T_{разл}$ 200°; Давл. паров: 1 (-196°), 10 (-184°), 100 (-167°); ΔH^0_{298}: 25,1 (г); ΔG^0_{298}: 42,5 (г); S^0_{298}: 246,98 (г); C_p^0: 43,3 (г); $\Delta H_{кип}$: 11,09; $T_{крит}$: -58; $P_{крит}$: 4,95; $Пл_{крит}$: 0,553; Лит.: [376] 593, [627], [768] 73, 315

2384. **клаудетит** (мышьяка (III) оксид, мышьяковистый ангидрид) бц. моноклинные крист. As_2O_3; M 197,84; $T_{пл}$ 314°; $T_{кип}$ 461°; Раств.: вода: р.; Пл.: 4,15 (20°,

г/см^3, т.); Давл. паров: 10 (260°), 100 (333°); ΔH^0_{298}: -1331,6 (т); ΔG^0_{298}: -1178,8 (т); S^0_{298}: 245 (т); C_p^0: 222 (т); $\Delta H_{пл}$: 45,2; $\Delta H_{кип}$: 56,1; Лит.: [768] 82

2385. **клупанодоноая кислота** $C_{22}H_{34}O_2$; М 330,5; $T_{пл}$ -78°; Лит.: [927] 13

2386. **кобальт** (cobalt) серебристо-сер. гексагональные мет. Co; М 58,93; $T_{пл}$ 1492°; $T_{кип}$ 2960°; Раств.: вода: н.р., ртуть: 0,17 (18°); Пл.: 8,84 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (1313°), 1 (1471°), 10 (1677°), 100 (1940°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 30,04 (т); C_p^0: 24,81 (т); $\Delta H_{пл}$: 15,5; Лит.: [617] 10, [386], [768] 73

2387. **кобальта ацетат тетрагидрат** темно-красн. крист. $Co(CH_3COO)_2 \cdot 4H_2O$; М 249,08; $T_{разл}$ 140°; Разл. на: вода; Раств.: вода: 51 (20°), этанол: 0,29 (20°); Лит.: [1026] 262

2388. **кобальта бромид** зелен. гексагональные крист. $CoBr_2$; М 218,75; $T_{пл}$ 678°; $T_{кип}$ 927°; Раств.: ацетон: 65 (20°), метанол: 43 (20°), 153,1 (60°), этанол: 70,6 (10°), 77,1 (20°), 123,2 (65°); Пл.: 4,91 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -232,2 (т); ΔG^0_{298}: -210,5 (т); S^0_{298}: 135,6 (т); C_p^0: 79,66 (т); Лит.: [897] 96-97, [768] 73

2389. **кобальта бромид гексагидрат** красно-фиолетов. призматические крист. $CoBr_2 \cdot 6H_2O$; М 326,83; $T_{разл}$ 43°; Раств.: ацетон: 65 (20°), 92,4 (40°), вода: 91,9 (0°), 119 (25°), 156 (40°), 226 (60°), 237 (75°), 257 (100°), эф.: р., метанол: 43 (20°), 124,8 (40°), 153 (60°), хлф.: м.р., этанол: 70,6 (10°), 77,1 (20°), 95,6 (40°), 121 (60°), этилацетат: м.р.; Пл.: 2,46 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 73

2390. **кобальта бромид тетрагидрат** крист. $CoBr_2 \cdot 4H_2O$; М 290,8; $T_{разл}$ 60°; Разл. на: кобальта бромид, вода; Лит.: [768] 73

2391. **кобальта гидроксид** розов. тригональные крист. $Co(OH)_2$; М 92,95; $T_{разл}$ 200°; Разл. на: кобальта(II) оксид, вода; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,6 (15°, г/см^3, т.); pK_b (2) = 4,4 (25°, вода); рПР (0) = 15 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -541 (т); ΔG^0_{298}: -456,1 (т); S^0_{298}: 82 (т); Лит.: [768] 73, [1066] 45-47

2392. **кобальта иодид гексагидрат** красно-коричнев. гексагональные крист. $CoI_2 \cdot 6H_2O$; М 420,83; $T_{разл}$ 130°; Разл. на: кобальта иодид альфа-форма, вода; Раств.: ацетон: х.р., вода: 197 (25°), 420 (100°), эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 2,9 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 73

2393. **кобальта иодид альфа-форма** черн. тригональные крист. CoI_2; М 312,74; $T_{пл}$ 515°; $T_{кип}$ 570°; $T_{разл}$ 570°; Пл.: 5,68 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -102,1 (т); ΔG^0_{298}: -97,5 (т); S^0_{298}: 158,2 (т); Лит.: [768] 73

2394. **кобальта карбонат** розов. гексагональные крист. $CoCO_3$; М 118,94; $T_{разл}$ 427°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,13 (20°, г/см^3, т.); рПР (0) = 12,84 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -722,6 (т); ΔG^0_{298}: -651 (т); Лит.: [768] 73

2395. **кобальта нитрат гексагидрат** красн. моноклинные крист. $Co(NO_3)_2 \cdot 6H_2O$; М 291,03; $T_{разл}$ 55°; Разл. на: кобальта нитрат тригидрат, вода; Раств.: ацетон: р., вода: 83,5 (0°), 97,3 (20°), 102,5 (25°), 111,4 (30°), 211 (80°), диоксан: р., этанол: р.; Пл.: 2,13 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 73

2396. **кобальта нитрат тригидрат** $Co(NO_3)_2 \cdot 3H_2O$; М 236,99; $T_{разл}$ 100°; Разл. на: кобальта(II) оксид; Лит.: [768] 73

2397. **кобальта(II) оксид** серо-зелен. кубические крист. CoO; М 74,93; $T_{пл}$ 1935°; $T_{разл}$ 2800°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 6, (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -239,3 (т); ΔG^0_{298}: -213,4 (т); S^0_{298}: 43,9 (т); C_p^0: 55,23 (т); Лит.: [768] 73; Синт.: [493] 242

2398. **кобальта(II, III) оксид** черн. кубические крист. Co_3O_4; М 240,8; $T_{разл}$ 900°; Разл. на: кобальта(II) оксид, кислород; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,07 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -879 (т); ΔG^0_{298}: -761,5 (т); S^0_{298}: 149,66 (т); Лит.: [768] 74

2399. **кобальта селенид** желт. гексагональные крист. CoSe; М 137,89; $T_{пл}$ 1055°; Пл.: 7,65 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 98-99, [1021] 414

2400. **кобальта сульфат** розов. ромбические крист. $CoSO_4$; М 154,99; $T_{разл}$ 600°; Раств.: вода: 24,7 (0°), 30,8 (10°), 35,5 (20°), 37,6 (25°), 48,8 (40°), 51,1 (50°), 54,8 (70°), 49,3 (80°), 38,5 (100°), метанол: 0,418 (25°), 0,267 (55°), этанол: 0,017 (15°),

0,026 (55°); Пл.: 3,71 (25°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -868,2 (т); ΔG^0_{298}: -791,9 (т); S^0_{298}: 113,4 (т); Лит.: [768] 74

2401. **кобальта сульфат гексагидрат** $CoSO_4 \cdot 6H_2O$; М 285,073; $T_{разл}$ 71°; Разл. на: кобальта сульфат моногидрат, вода; Лит.: [768] 74

2402. **кобальта сульфат гептагидрат** красн. моноклинные крист. $CoSO_4 \cdot 7H_2O$; М 281,1; $T_{разл}$ 41°; Разл. на: кобальта сульфат гексагидрат, вода; Раств.: вода: х.р., этанол: м.р.; Пл.: 1,89 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 74

2403. **кобальта сульфат моногидрат** крист. $CoSO_4 \cdot H_2O$; М 173; $T_{разл}$ 420°; Разл. на: кобальта сульфат, вода; Лит.: [768] 74

2404. **кобальта сульфид** черн. гексагональные крист. CoS; М 90,99; $T_{пл}$ 1100°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 5,45 (18°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -96,1 (т); S^0_{298}: -84,5 (т); C_p^0: 47,7 (т); Лит.: [768] 74

2405. **кобальта тетракис(трифторфосфин)гидрид** $HCo(PF_3)_4$; М 411,82; $T_{кип}$ 80°; $T_{разл}$ 250°; Лит.: [356] 236

2406. **кобальта формиат дигидрат** красн. крист. $Co(HCOO)_2 \cdot 2H_2O$; М 185; $T_{разл}$ 140°; Разл. на: вода; Раств.: вода: 5,03 (20°); Пл.: 2,129 (22°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 98-99, [54] 3.26

2407. **кобальта фосфид** ромбические крист. CoP; М 89,907; $T_{пл}$ 1520°; Лит.: [1024] 133

2408. **кобальта хлорид** голуб. тригональные крист. $CoCl_2$; М 129,84; $T_{пл}$ 724°; $T_{кип}$ 1049°; Раств.: ацетон: 9,3 (22.5°), вода: 43,5 (0°), 47,7 (10°), 52,9 (20°), 56,2 (25°), 59,7 (30°), 69,5 (40°), 93,8 (60°), 97,6 (80°), 106,2 (100°), эф.: 0,021 (20°), метанол: 38,5 (20°), 58,2 (40°), этанол: 44,9 (0°), 54,4 (20°), 67,4 (40°); Пл.: 3,36 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (660°), 100 (880°); ΔH^0_{298}: -325,5 (т); ΔG^0_{298}: -282,4 (т); S^0_{298}: 106,3 (т); C_p^0: 78,7 (т); $\Delta H_{пл}$: 31; $\Delta H_{кип}$: 113,8; $ЛД_{50}$: 60 (крысы, в/б); Лит.: [892] 1004-1007, [768] 74

2409. **кобальта хлорид гексагидрат** красн. моноклинные крист. $CoCl_2 \cdot 6H_2O$; М 237,93; $T_{разл}$ 49°; Разл. на: кобальта хлорид тетрагидрат, вода; Раств.: вода: х.р., метанол: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,92 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1735,9 (т); Лит.: [1090] 274, [393] 61, [768] 74

2410. **кобальта хлорид дигидрат** $CoCl_2 \cdot 2H_2O$; М 165,87; $T_{разл}$ 90°; Разл. на: кобальта хлорид моногидрат, вода; Лит.: [768] 74

2411. **кобальта хлорид моногидрат** $CoCl_2 \cdot H_2O$; М 147,854; $T_{разл}$ 140°; Разл. на: кобальта хлорид, вода; Лит.: [768] 74

2412. **кобальта хлорид тетрагидрат** $CoCl_2 \cdot 4H_2O$; М 201,9; $T_{разл}$ 58°; Разл. на: кобальта хлорид дигидрат, вода; Лит.: [768] 74

2413. **кобальта циклопентадиенил-трикарбонил-гидрид** $HCo(CO)_3(C_5H_5)$; М 209,065; $T_{разл}$ 57°; Лит.: [356] 236

2414. **кобальт-самарий (1/5)** $SmCo_5$; М 445,03; $T_{пл}$ 1320°; Пл.: 8,52 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [552] 20

2415. **кодеин** $C_{18}H_{21}NO_3$; М 299,36; $T_{пл}$ 155°; Раств.: бензол: р., вода: 0,83 (20°), эф.: 2 (20°), хлф.: 100 (20°), этанол: 50 (20°); pK_{BH^+} (1) = 8,21 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 48 (кролики, в/в), 700 (крысы, п/к), 250 (мыши, п/о), 80 (мыши, в/в), 370 (мыши, п/к); Лит.: [224] 98, [528] 224-225, [1021] 422, [1026] 264, [274] 145, [426] 23

2416. **кодеина гидрохлорид дигидрат** бц. игольчатые крист. $C_{18}H_{26}ClNO_5$; М 371,87; $T_{пл}$ 264°; Раств.: вода: 3,84 (15°), этанол: р.; Лит.: [528] 370, [897] 726-727

2417. **кодеина сульфат пентагидрат** бц. ромбические крист. $C_{36}H_{54}N_2O_{15}S$; М 786,92; $T_{пл}$ 278°; $T_{разл}$ 278°; Раств.: вода: 3,3 (25°), эф.: н.р., этанол: 0,1 (25°); Лит.: [897] 726-727

2418. **кодеина фосфат дигидрат** бц. игольчатые крист. $C_{18}H_{28}NO_9P$; М 433,4; $T_{пл}$ 235°; $T_{разл}$ 235°; Раств.: вода: 44,5 (25°), эф.: 0,07 (20°), хлф.: р., этанол: 0,38 (25°); Лит.: [196] 515, [897] 726-727, [274] 145, [1072] 214

2419. **кодеин моногидрат** (метилморфина моногидрат) бц. крист. $C_{18}H_{23}NO_4$; M 317,39; $T_{разл}$ 100°; Раств.: бензол: р., вода: 0,83 (25°), 1,7 (80°), эф.: 8 (25°), хлф.: р., этанол: 62,5 (25°); Лит.: [897] 726-727, [284] 374

2420. **койевая кислота** (5-гидрокси-2-(гидроксиметил)-4-пирон) $C_6H_6O_4$; M 142,109; $T_{пл}$ 152-154°; Лит.: [1026] 264; Синт.: [754] 164

2421. **l-кокаин** (crack, крэк) бц. моноклинные крист. $C_{17}H_{21}NO_4$; M 303,37; $T_{пл}$ 98°; Раств.: бензол: р.100 (20°), вода: 0,16 (25°), 0,38 (80°), эф.: 26,3, хлф.: р.100 (20°), этанол: 20 (25°), этилацетат: 100 (20°); Лит.: [897] 726-727, [928] 282, [274] 145, [285] 99-101, [477] 1076-1078, [605] 177-179, [1074] 195-198

2422. **l-кокаина гидрохлорид** бц. моноклинные крист. $C_{17}H_{22}ClNO_4$; M 339,83; $T_{пл}$ 200°; Раств.: вода: 250 (25°), глицерин: р., эф.: н.р., хлф.: р.8, этанол: 38,4 (25°); Лит.: [897] 726-727, [445] 147, [1072] 239

2423. **l-кокаина хромат моногидрат** оранжево-желт. листовидные крист. $C_{17}H_{25}CrNO_9$; M 439,41; $T_{пл}$ 127°; Раств.: вода: т.р.; Лит.: [897] 726-727

2424. **колхицин** крист. $C_{22}H_{25}NO_6$; M 399,437; $T_{пл}$ 155°; Раств.: вода: р.; pK_{BH^+} (1) = 1,65 (25°, вода); Лит.: [490] 254-255, [640] 79, [477] 1118-1120, [605] 159-161

2425. **конваллятоксин** бел. крист. $C_{29}H_{42}O_{10}$; M 550,638; $T_{пл}$ 212°; Раств.: ацетон: р., вода: т.р., хлф.: т.р., этанол: р., этилацетат: т.р.; $ЛД_{50}$: 3,65 (кошки, п/о), 0,18 (кошки, в/б), 0,185 (морские свинки, в/в), 0,2 (морские свинки, в/б), 10 (мыши, в/б), 0,09 (обезьяны, в/в); Лит.: [1026] 271, [211] 162, [284] 417, [748] 445

2426. **конволамин** призматические крист. $C_{17}H_{23}NO_4$; M 305,37; $T_{пл}$ 114-115°; Лит.: [670] 148-149

2427. **конвольвин** игольчатые крист. $C_{16}H_{21}NO_4$; M 291,34; $T_{пл}$ 114-115°; Лит.: [670] 148-149

2428. **d-кониин** (d-2-пропилпиперидин) бц. маслянистая ж. $C_8H_{17}N$; M 127,23; $T_{пл}$ -2,5°; $T_{кип}$ 166,5°; Раств.: бензол: р., вода: 1,1, эф.: л.р., укс.: р., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 0,8438 (19°, г/см^3, ж.); $ЛД_{50}$: 1 (человек, п/о); Лит.: [897] 728-729, [1024] 531, [477] 1064-1065, [670] 82-84, [986] 277

2429. **d-кониина гидрохлорид** бц. ромбические крист. (р.п. вода) $C_8H_{18}ClN$; M 163,69; $T_{пл}$ 217°; Раств.: вода: 50, эф.: н.р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 728-729

2430. **d-кониина пикрат** желт. игольчатые крист. (р.п. вода) $C_3H_7C_5H_9NH_2(OC_6H_2(NO_2)_3)$; M 356,34; $T_{пл}$ 75°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 728-729

2431. **коптизина хлорид** $C_{19}H_{14}ClNO_4$; M 355,772; $T_{пл}$ 266-268°; Лит.: [1006] 42

2432. **коразол** (1,5-пентаметилентетразол) бел. крист. $C_6H_{10}N_4$; M 138,17; $T_{пл}$ 60°; Раств.: вода: о.х.р., эф.: р., хлф.: о.х.р., этанол: о.х.р.; Лит.: [284] 263

2433. **транс-коричная кислота** (zimtsaure, транс-3-фенилпропеновая кислота, транс-бета-фенилакриловая кислота) бц. моноклинные крист. $C_6H_5CH{=}CHCOOH$; M 148,16; $T_{пл}$ 133°; $T_{кип}$ 300°; Раств.: бензол: р., вода: 0,1 (25°), 0,588 (95°), эф.: л.р., укс.: р., хлф.: 5,9 (15°), этанол: 23 (20°); Пл.: 1,2475 (4°, г/см^3, т.); pK_a (1) = 4,438 (25°, вода); Лит.: [17] 573-580, [897] 730-731, [1021] 472; Синт.: [677] 92

2434. **коричный альдегид** (3-фенилпропеналь, бета-фенилакролеин, циннамальдегид) желт. ж. $C_6H_5CH{=}CHCHO$; M 132,16; $T_{пл}$ -7,5°; $T_{кип}$ 251°; $T_{разл}$ 252°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,0497 (20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 20 (128°); $ЛД_{50}$: 3350 (б. крысы, в/ж); Лит.: [897] 732-733, [1021] 472

2435. **коронен** светло-желт. игольчатые крист. $C_{24}H_{12}$; M 300,35208; $T_{пл}$ 438-440°; Лит.: [512] 718, [170] 837-839, [477] 511, [488] 112-118, [623] 266

2436. **кортизона ацетат** (прегнен-4-диол-17альфа,21-триона-3,11,20 ацетат) бел. крист. $C_{23}H_{30}O_6$; M 402,48; $T_{пл}$ 240°; Раств.: ацетон: т.р., вода: н.р., хлф.: л.р., этанол: о.м.р.; Лит.: [284] 437

2437. **кофеин** (1,3,7-триметилксантин, caffeine, теин) бц. игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_8H_{10}N_4O_2$; M 194,2; CAS 58-08-2; $T_{пл}$ 235-237°; $T_{кип}$ 384°; $T_{возг}$ 180°; $T_{разл}$

384°; Раств.: анилин: 29,4 (30.5°), ацетон: 2,32 (30.5°), бензальдегид: 13,1 (30.5°), бензол: 0,9 (18°), 1,16 (25°), 1,23 (30.5°), 5,29 (80.1°), вода: 1,35 (16°), 50 (100°), эф.: м.р.0,12 (18°), 0,27 (25°), 0,3 (34.6°), метанол: 1,14 (25°), петр.эф.: м.р., пиридин: 34,39 (20°), сероуглерод: 0,06 (17°), тетрахлорметан: 0,09 (18°), 0,26 (20°), 0,7 (76.8°), толуол: 0,58 (25°), трихлорэтилен: 0,75 (15°), хлф.: 14,2 (20°), 15,62 (61.2°), этанол: 1,87 (25°), 5,85 (60°), этилацетат: 1,14 (20°); Пл.: 1,23 (19°, г/см^3, т.); pK_{BH^+} (1) = 0,6 (25°, вода, азот в 9 положении); Лит.: [373] 198-199, [620] 146, [891] 502, [892] 1520-1521, [1026] 280, [54] 1.136, [241] 499-500, [284] 398, [361] 321, 325, [445] 126-130, [480] 277-279, [548] 462-470, [549] 166, [558] 440-441, [768] 153, [906] 133-151; Синт.: [317] 632

2438. **кофеина гидрат** $C_8H_{12}N_4O_3$; M 212,206; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: 0,6 (0°), 1,46 (20°), 4,64 (40°); Лит.: [640] 429, [548] 463

2439. **15-краун-5** бц. вязкая ж. $(CH_2CH_2O)_5$; M 220,27; $T_{пл}$ -32,4°; Пл.: 1,113 (20.3°, к в.4, ж.); $ЛД_{50}$: 1020 (мыши, п/о); Лит.: [638] 924, [1055] 34-36, 341

2440. **18-краун-6** бц. крист. $(CH_2CH_2O)_6$; M 264,32; CAS 17455-13-9; $T_{пл}$ 34-42°; $T_{кип}$ 116°; Раств.: ацетон: 100 (21°), бензол: 100 (22°), диоксан: 100 (22°), хлф.: 100 (25°); $ЛД_{50}$: 705 (мыши, п/о); Лит.: [72] 61, [938] 47, [1055] 34-53, 341; Синт.: [1101] 193

2441. **18-краун-6-никеля нитрат дигидрат** зелен. игольчатые крист. $[Ni(CH_2O)_6](NO_3)_2 \cdot 2H_2O$; M 398,89; $T_{пл}$ 116°; Лит.: [1055] 121

2442. **креатинин** (2-имино-1-метил-4-оксоимидазолидин, creatinine) $C_4H_7N_3O$; M 113,1; CAS 60-27-5; $T_{пл}$ 260°; $T_{разл}$ 260°; Раств.: вода: 8,7 (16°), этанол: 1,24 (16°); pK_{BH^+} (1) = 4,8 (25°, вода); pK_{BH^+} (2) = 9,2 (25°, вода); Лит.: [11] 524, [415] 27; Синт.: [858] 230-232

2443. **кремний аморфный** коричнев. кубические крист. Si; M 28,09; $T_{кип}$ 3300°; Пл.: 2, (20°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 74

2444. **кремний кристаллический** (silicon) темно-сер. кубические крист. Si; M 28,09; $T_{пл}$ 1420°; $T_{кип}$ 3300°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 2,33 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (1477°), 1 (1665°), 10 (1910°), 100 (2239°); Пов.нат.: 725 (1450°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 18,82 (т); C_p^0: 20,04 (т); $\Delta H_{пл}$: 49,8; $\Delta H_{кип}$: 355,6; Лит.: [376] 310-316, [386] 51, [768] 74

2445. **кремния карбид** (карборунд) бц. кубические крист. SiC; M 40,1; $T_{пл}$ 2830°; $T_{разл}$ 2700°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,22 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -66,1 (т); ΔG^0_{298}: -63,7 (т); S^0_{298}: 16,61 (т); C_p^0: 26,86 (т); Лит.: [1021] 519, [1090] 214-215, [376] 317, [768] 74

2446. **кремния нитрид** бц. гексагональные крист. Si_3N_4; M 140,28; $T_{пл}$ 1900°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,44 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -750 (т); ΔG^0_{298}: -647,7 (т); S^0_{298}: 95,4 (т); C_p^0: 99,87 (т); Лит.: [768] 74

2447. **кремния роданид** бц. крист. $Si(NCS)_4$; M 260,415; $T_{пл}$ 146°; $T_{кип}$ 313°; Лит.: [610] 600

2448. **кремния сульфид** бел. крист. SiS_2; M 92,22; $T_{пл}$ 1090°; $T_{возг}$ 1250°; Лит.: [376] 338, [610] 594

2449. **кремния теллурид** черн. гексагональные крист. Si_2Te_3; M 438,97; $T_{пл}$ 892°; Лит.: [1023] 516

2450. **кремния тетрабромид** (кремний четырехбромистый) бц. ж. $SiBr_4$; M 347,72; $T_{пл}$ 5°; $T_{кип}$ 153°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 2,814 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,579 (16°); Лит.: [897] 102-103

2451. **кремния тетраиодид** бц. крист. SiI_4; M 535,703; $T_{пл}$ 120,5°; $T_{кип}$ 287,5°; Лит.: [855] 204

2452. **кремния тетрафторид** бп. г. SiF_4; M 104,08; $T_{возг}$ -95,2°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 0,004684 (0°, г/см^3, г.); Давл. паров: 1 (-144°), 10 (-131°), 100 (-144°); Дип.: 0

(20°); ΔH^0_{298}: -1614,9 (г); ΔG^0_{298}: -1572,5 (г); S^0_{298}: 282 (г); C_p^0: 73,6 (г); $\Delta H_{пл}$: 9,38; $\Delta H_{кип}$: 15,36; $\Delta H_{возг}$: 5,91; $T_{крит}$: -14,15; $Пл_{крит}$: 3,715; Лит.: [610] 585-586, [768] 75

2453. **кремния тетрахлорид** бц. ж. $SiCl_4$; M 169,9; $T_{пл}$ -68,9°; $T_{кип}$ 57°; Раств.: вода: реаг., хлор жидкий: 40,45 (0°); Пл.: 1,48 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,412 (20°); Давл. паров: 1 (-63,4°), 10 (-34,6°), 100 (5,3°); ДП: 2,4 (16°) ; Дип.: 0 (20°); Пов.нат.: 19,71 (20°); Ск.зв.: 766,2 (30°, состояние среды - жидкость); ΔH^0_{298}: -687,8 (ж); S^0_{298}: 239,7 (ж); C_p^0: 145,3 (ж); $\Delta H_{пл}$: 7,71; $\Delta H_{кип}$: 28,62; ΔH^0_{298}: -657,5 (г); ΔG^0_{298}: -617,6 (г); S^0_{298}: 331 (г); C_p^0: 90,4 (г); $T_{крит}$: 233; $P_{крит}$: 3,75; $Пл_{крит}$: 0,584; Лит.: [1024] 280, [264] 73-74, [393] 49, [768] 75, [1096] 530-543

2454. **кремния фосфид** светло-желт. ромбические крист. SiP; M 59,059; $T_{пл}$ 1170°; Разл. на: кремний кристаллический, фосфор белый; Лит.: [1024] 133, [316] 103, [610] 592

2455. **(криптанд-222)натрия натрид** золотист. гексагональные крист. $[Na(N(CH_2CH_2OCH_2CH_2OCH_2CH_2)_3N)]Na$; M 422,47; $T_{разл}$ 83°; Разл. на: натрий; Лит.: [226] 12, [389] 44, [1055] 183-185

2456. **(криптанд-222)натрия электрид** син. крист. $[Na(N(CH_2CH_2OCH_2CH_2OCH_2CH_2)_3N)]e$; M 399,48; $T_{разл}$ 40°; Разл. на: (криптанд-222)натрия натрид; Лит.: [226] 11, [389] 44

2457. **(криптанд-322)цезия натрид** крист. $[N(CH_2CH_2OCH_2CH_2OCH_2CH_2)_2(CH_2CH_2OCH_2CH_2OCH_2CH_2OCH_2CH_2)NCs]Na$; M 576,436; $T_{разл}$ 20°; Лит.: [98] 1968

2458. **криптон** (krypton) бц. г. Kr; M 83,8; $T_{пл}$ -157,37°; $T_{кип}$ -153,22°; Раств.: бензол: р., вода: 0,041 (0°), 0,022 (25°), 0,017 (50°), этанол: р.; Пл.: 2,155 (-153,2°, г/см^3, ж.), 0,003708 (20°, г/см^3, г.); Давл. паров: 1 (-198,3°), 10 (-187,2°), 100 (-172,4°); ДП: 1,000768 (25°) ; ΔH^0_{298}: 0 (г); ΔG^0_{298}: 0 (г); S^0_{298}: 163,97 (г); C_p^0: 20,79 (г); $\Delta H_{пл}$: 1,64; $\Delta H_{кип}$: 9,05; $T_{крит}$: -63,77; $P_{крит}$: 5,5; $Пл_{крит}$: 0,908; Лит.: [341] 537, [1021] 523, [386] 51, [768] 25, 75

2459. **криптона бис-пентафтортеллуроксид** $Kr(OTeF_5)_2$; M 560,98; $T_{разл}$ -78°; Лит.: [111] 58

2460. **криптона дифторид** бц. тетрагональные крист. KrF_2; M 121,8; $T_{возг}$ -30°; $T_{разл}$ 20°; Раств.: пентафторид брома: 81 (20°), фтороводород: 195 (20°); Пл.: 3,3 (-73°, г/см^3, т.); Давл. паров: 10 (-15,5°), 30 (0°), 73 (15°); $\Delta H_{возг}$: 37; ΔH^0_{298}: 60,2 (г); S^0_{298}: 253,6 (г); C_p^0: 54,2 (г); ΔH^0_{298}: 15,5 (т); Лит.: [922] 152, [1021] 523-524, [83] 501, [111] 59-60, [157] 5924, [768] 75, [885] 233

2461. **криптона дифторид - ксенона гексафторид (1/1)** $KrF_2 \cdot XeF_6$; M 367,08; $T_{пл}$ 40°; Лит.: [475] 490

2462. **кристаллический фиолетовый** (кристаллвиолет) темно-зелен. крист. $C_{25}H_{30}ClN_3$; M 407,98; $T_{разл}$ 215°; Лит.: [338] 517, [1021] 533

2463. **кристобалит** (кремния диоксид) бц. тетрагональные крист. SiO_2; M 60,08; $T_{пл}$ 1730°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 2,32 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -908,3 (т); ΔG^0_{298}: -854,2 (т); S^0_{298}: 42,7 (т); C_p^0: 44,18 (т); $\Delta H_{пл}$: 7,7; Лит.: [768] 74

2464. **транс-кротоновая кислота** (транс-2-бутеновая кислота) бц. моноклинные крист. (р.п. вода) $CH_3CH{=}CHCOOH$; M 86,09; $T_{пл}$ 71,4-71,7°; $T_{кип}$ 184,7°; pK_a (1) = 4,7 (25°, вода); Лит.: [897] 740-741, [898] 89

2465. **цис-кротоновая кислота** (аллокротоновая кислота, жидкая кротоновая кислота, изокротоновая кислота, цис-бета-метилакриловая кислота) $CH_3CH{=}CHCOOH$; M 86,09; $T_{пл}$ 14,4-15,5°; $T_{кип}$ 169-169,3°; pK_a (1) = 4,38 (25°, вода); Лит.: [897] 682-683, [898] 89

2466. **ксантгидрол** (xanthydrol) $C_{13}H_{10}O_2$; M 198,217; $T_{пл}$ 123°; Лит.: [57] 676; Синт.: [858] 234-236

2467. **ксантен** (дибензопиран) $C_{13}H_{10}O$; M 182,218; $T_{пл}$ 100,5°; $T_{кип}$ 315°; Лит.: [57] 674, [1026] 289

2468. **ксантон** бц. игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_{13}H_8O_2$; M 196,201; $T_{пл}$ 177°; $T_{кип}$ 351°; Лит.: [57] 674-675, [350] 321-335, [638] 770; Синт.: [858] 236-237

2469. **ксенон** (xenon) бц. г. Xe; M 131,3; $T_{пл}$ -111,85°; $T_{кип}$ -108,12°; Раств.: бензол: р., вода: 0,141 (0°), 0,07 (25°), 0,049 (50°), 0,042 (80°), этанол: р.; Пл.: 3,52 (-109°, г/см^3, ж.), 0,00585 (20°, г/см^3, г.); Давл. паров: 1 (-168°), 10 (-152,9°), 100 (-132,9°); ДП: 1,00124 (25°) ; ΔH^0_{298}: 0 (г); ΔG^0_{298}: 0 (г); S^0_{298}: 169,57 (г); C_p^0: 20,79 (г); $\Delta H_{пл}$: 2,3; $\Delta H_{кип}$: 12,64; $T_{крит}$: 16,59; $P_{крит}$: 5,84; $Пл_{крит}$: 1,099; Лит.: [339] 9, [1021] 548-549, [1090] 248-249, [54] 3.58, [386] 51, [610] 46, [768] 25, 75

2470. **ксенона бис-(ди(фторсульфурил)имид)** $Xe(N(SO_2F)_2)_2$; M 491,555; $T_{разл}$ 0°; Лит.: [959] 279

2471. **ксенона бис(пентафторселеноксид)** $Xe(OSeF_5)_2$; M 511,196; $T_{разл}$ 130°; Лит.: [377] 126

2472. **ксенона бис(пентафтортеллуроксид)** бц. крист. $Xe(OTeF_5)_2$; M 608,476; $T_{пл}$ 36°; Лит.: [610] 364

2473. **ксенона гексакис(пентафтортеллуроксид)** $Xe(OTeF_5)_6$; M 1562,84; $T_{разл}$ -20°; Лит.: [959] 264

2474. **ксенона гексафторид** бц. моноклинные крист. XeF_6; M 245,29; $T_{пл}$ 49,48°; $T_{кип}$ 75,65°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 3,41 (20°, г/см^3, т.), 3,23 (50.4°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 30 (25°); ДП: 4,1 (55°) ; ΔH^0_{298}: -277,2 (г); S^0_{298}: 387,242 (г); C_p^0: 131,168 (г); $\Delta H_{пл}$: 5,74; $\Delta H_{возг}$: 60,8; Лит.: [1021] 549, [610] 244, [768] 75, [964] 48

2475. **ксенона диоксид-дифторид** бц. крист. XeO_2F_2; M 201,29; $T_{пл}$ 31°; $T_{разл}$ 25°; ΔH^0_{298}: 257,27 (г); Лит.: [922] 162, [475] 490, [610] 245

2476. **ксенона дифторбор-фторид** $FXeBF_2$; M 199,099; $T_{разл}$ -30°; Лит.: [959] 264

2477. **ксенона дифторид** бц. тетрагональные крист. XeF_2; M 169,3; $T_{пл}$ 129,03°; $T_{кип}$ 155°; $T_{разл}$ 600°; Разл. на: ксенона тетрафторид, ксенон; Раств.: аммиак жидкий: н.р., ацетонитрил: р., вода: 2,5 (0°), диоксид серы: р., пентафторид иода: р.153,8, трифторид брома: р., фтороводород: р.; Пл.: 4,32 (25°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -176 (т); $\Delta H_{пл}$: 16,8; $\Delta H_{возг}$: 50,6; ΔH^0_{298}: -107,5 (г); S^0_{298}: 259,403 (г); C_p^0: 54,108 (г); $T_{крит}$: 631; $P_{крит}$: 9,3; $Пл_{крит}$: 1,14; Лит.: [1021] 549, [475] 490, [538] 224-225, [610] 243-244, [768] 75, [885] 227-228

2478. **ксенона оксид-дифторид** $XeOF_2$; M 185,289; $T_{пл}$ 90°; Лит.: [475] 490

2479. **ксенона оксид-тетрафторид** бц. ж. $XeOF_4$; M 223,29; $T_{пл}$ -46°; $T_{кип}$ 102°; ΔH^0_{298}: -11,458 (г); Лит.: [922] 164, [610] 244

2480. **ксенона(VI) оксид-тетрафторид - ванадия пентафторид (2/1)** ж. $VF_5 \cdot 2XeOF_4$; M 592,506; $T_{пл}$ -37°; Лит.: [610] 485

2481. **ксенона тетракис(пентафтортеллуроксид)** $Xe(OTeF_5)_4$; M 1085,66; $T_{разл}$ 70°; Лит.: [959] 264

2482. **ксенона тетракис(пентафтортеллуроксид)-оксид** $OXe(OTeF_5)_4$; M 1101,66; $T_{разл}$ -90°; Лит.: [959] 264

2483. **ксенона тетраоксид** (ксенона (VIII) оксид) бц. г. XeO_4; M 195,29; $T_{пл}$ -35,8°; Давл. паров: 3 (-35°); pK_a (3) = 10,5 (25°, вода, для H4XeO6); ΔH^0_{298}: 642 (г); Лит.: [66], [1021] 548, [540] 282, [610] 245

2484. **ксенона тетрафторид** бц. моноклинные крист. XeF_4; M 207,29; $T_{пл}$ 117,1°; $T_{кип}$ 146°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 4,04 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -252 (т); $\Delta H_{пл}$: 16,3; $\Delta H_{возг}$: 63,6; ΔH^0_{298}: -206,19 (г); S^0_{298}: 323,981 (г); C_p^0: 89,956 (г); $T_{крит}$: 612; $P_{крит}$: 7; $Пл_{крит}$: 1,1; Лит.: [1021] 549, [1090] 250, [610] 244, [768] 75

2485. **ксенона(II) тетрафторхромундекафтордиантимонат** кремов. $Xe(CrF_4Sb_2F_{11})_2$; M 711,79; $T_{пл}$ 130°; $T_{разл}$ 130°; Лит.: [44] 932

2486. **ксенона триоксид** (ксенона (VI) оксид) бц. крист. XeO_3; M 179,3; $T_{разл}$ 40°; pK_a (1) = 10,5 (25°, вода, для H2XeO4); ΔH^0_{298}: 401,6 (г); S^0_{298}: 289 (г); C_p^0: 62,3 (г); Лит.: [1021] 548, [768] 75, [769] 148

2487. **ксилит** бц. крист. $HOCH_2(CHOH)_3CH_2OH$; M 152,14578; $T_{пл}$ 94°; $T_{кип}$ 216°; Раств.: вода: р., диоксан: н.р., эф.: н.р., метанол: р., н-бутанол: н.р., пиридин: р., укс.: р., этанол: р.; $ЛД_{50}$: 17300 (б. крысы, п/о), 12500 (б. мыши, п/о), 25000 (кролики, п/о); Лит.: [1021] 550, [477] 405, [520] 45-46, [1077] 140

2488. **D-ксилоза** (d-xylose) бц. крист. $C_5H_{10}O_5$; M 150,14; $T_{пл}$ 145°; Раств.: вода: 117 (20°), эф.: т.р.; pK_a (1) = 12,14 (18°, вода); Лит.: [57] 685, [897] 744-745; Синт.: [533]

2489. **кубан** бц. крист. C_8H_8; M 104,15; $T_{пл}$ 130°; $T_{разл}$ 230°; Лит.: [624] 587-588, [873] 372-373, [1035] 10, [1042] 65, [1043] 17

2490. **купферон** (аммония N-нитрозо-N-фенилгидроксамат) $C_6H_5N(NO)ONH_4$; M 155,15; $T_{пл}$ 163-164°; Разл. на: азоксибензол, азота(II) оксид, аммиак, вода; Лит.: [1026] 293, [32] 1138, 1143; Синт.: [858] 238-240

2491. **кюрий** (curium) серебристо-бел. мет. Cm; M 247; $T_{пл}$ 1340°; $T_{кип}$ 3267°; Пл.: 13,51 (25°, г/см^3, т.); Лит.: [342] 216, [377] 581

2492. **кюрия(III) бромид** бел. $CmBr_3$; M 486,712; $T_{пл}$ 625°; Лит.: [377] 588

2493. **кюрия(III) оксид** крист. Cm_2O_3; M 541,998; $T_{пл}$ 2270°; Лит.: [1021] 560, [377] 586

2494. **кюрия(III) фторид** бел. CmF_3; M 303,995; $T_{пл}$ 1406°; Лит.: [377] 588

2495. **кюрия(III) хлорид** бел. $CmCl_3$; M 353,36; $T_{пл}$ 695°; Лит.: [377] 588

2496. **лантан** (lanthanum) серебристо-бел. гексагональные мет. La; M 138,91; $T_{пл}$ 920°; $T_{кип}$ 3950°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 6,16 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (2156°), 10 (2474°), 100 (2387°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 57,3 (т); C_p^0: 27,6 (т); $\Delta H_{пл}$: 6,7; Лит.: [386] 51, [768] 75

2497. **лантана гидроксид** $La(OH)_3$; M 189,93; $T_{разл}$ 390°; pK_b (3) = 3,3 (25°, вода); Лит.: [898] 81, [1066] 78-79

2498. **лантана дикарбид** желт. тетрагональные крист. LaC_2; M 162,93; $T_{пл}$ 2360°; Пл.: 5,02 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -91,23 (т); Лит.: [897] 106-107, [1021] 316

2499. **лантана дисилицид** тетрагональные крист. $LaSi_2$; M 195,076; $T_{пл}$ 1520°; Лит.: [1023] 346

2500. **лантана нитрат гексагидрат альфа-форма** бц. триклинные крист. $La(NO_3)_3 \cdot 6H_2O$; M 433,02; $T_{пл}$ 40°; $T_{разл}$ 126°; Раств.: ацетон: р., вода: 151,1 (25°), этанол: л.р.; $ЛД_{50}$: 850 (б. мыши, п/о); Лит.: [897] 104-105

2501. **лантана нитрат гексагидрат бета-форма** бц. триклинные крист. $La(NO_3)_3 \cdot 6H_2O$; M 433,02; $T_{пл}$ 65,4°; $T_{разл}$ 126°; Раств.: ацетон: р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 104-105

2502. **лантана оксид** бц. тригональные крист. La_2O_3; M 325,81; $T_{пл}$ 2320°; $T_{кип}$ 4200°; Раств.: ацетон: н.р., вода: реаг. (100°), н.р., этанол: р.; Пл.: 6,51 (15°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1793,1 (т); ΔG^0_{298}: -1705,8 (т); S^0_{298}: 128,4 (т); C_p^0: 107,95 (т); Лит.: [377] 288, [768] 76

2503. **лантана сульфат** бц. пор. $La_2(SO_4)_3$; M 565,98; $T_{разл}$ 1150°; Раств.: вода: 3 (0°), 2,6 (14°), 2,14 (25°), 1,9 (30°), 1,5 (50°), 0,96 (75°), 0,69 (100°), эф.: н.р., этанол: м.р.; Пл.: 3,6 (15°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -3932,1 (т); ΔG^0_{298}: -3598,2 (т); $ЛД_{50}$: 1450 (б. мыши, п/о); Лит.: [768] 76

2504. **лантана фторид** бц. гексагональные крист. LaF_3; M 195,9; $T_{пл}$ 1430°; $T_{кип}$ 2330°; Раств.: вода: н.р.; ΔH^0_{298}: -1695 (т); Лит.: [768] 76

2505. **лантана хлорид** бц. гексагональные крист. $LaCl_3$; M 245,26; $T_{пл}$ 855°; $T_{кип}$ 1750°; Раств.: ацетон: н.р., бензол: н.р., вода: 92,8 (0°), 94 (10°), 97,2 (25°), 108,1 (50°), 170,3 (92°), эф.: н.р., пиридин: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 3,84 (25°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1070,7 (т); ΔG^0_{298}: -1028,8 (т); S^0_{298}: 144,3 (т); Лит.: [768] 76

2506. **альфа-латротоксин** ; M 118000; $T_{разл}$ 60°; $ЛД_{50}$: 0,04 (мыши, в/м), 0,045 (мыши, в/б); Лит.: [1024] 523, [452] 129

2507. **леваллорфан** $C_{19}H_{25}NO$; M 283,408; CAS 152-02-3; $T_{пл}$ 180-182°; Лит.: [26] 195

2508. **левомицетин** (alficetin, chloramphenicolum, chloromycetin, d-(-)-трео-1-(4-нитрофенил)-2-дихлорацетиламино-1,3-пропандиол, leukomycin, хлороцид) бц. игольчатые крист. $C_{11}H_{12}Cl_2N_2O_5$; M 323,13; CAS 56-75-7; $T_{пл}$ 150-151,5°; Раств.: 1,2-дихлорэтан: пл.р., ацетон: х.р., бензол: н.р., вода: м.р.0,2494 (25°), эф.: х.р., метанол: х.р., н-бутанол: х.р., петр.эф.: н.р., пропиленгликоль: х.р., тетрахлорметан: н.р., толуол: н.р., хлф.: н.р., этанол: л.р., этилацетат: р.; Лит.: [43] 443-444, [373] 391-392, [519] 277, [817] 195-196, [241] 733, [284] 520, [313] 667-669, [361] 366-369, [423] 266-269, [555] 278, [559] 429-432, [686] 418-424, [756] 542-551, [813] 56, [994] 700-704

2509. **l-лейцин** (l-альфа-аминоизокапроновая кислота) бц. гексагональные крист. (р.п. вода) $(CH_3)_2CHCH_2CH(NH_2)COOH$; M 131,18; $T_{пл}$ 294°; $T_{разл}$ 295°; Раств.: вода: р., эф.: н.р., укс.: 10,3 (20°), этанол: 0,072 (17°); Пл.: 1,293 (18°, г/см^3, т.); pK_{BH^+} (1) = 2,33 (25°, вода); pK_a (1) = 9,6 (25°, вода); Лит.: [768] 156, [943] 299

2510. **лиаконитин** $C_{27}H_{34}N_2O_6 \cdot 2H_2O$; M 518,599; $T_{пл}$ 113°; Раств.: вода: т.р., эф.: т.р., петр.эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 756-757

2511. **лидокаин** (N-(2-диэтиламинометилкарбонил)-2,6-диметиланилина гидрохлорида моногидрат, ксикаин) бел. крист. $(CH_3)_2C_6H_3NHCOCH_2N(C_2H_5)_2$; M 234,34; $T_{пл}$ 129°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [284] 185, [554] 299

2512. **лизергиновая кислота** листовидные крист. $C_{16}H_{16}N_2O_2$; M 268,31; $T_{пл}$ 240°; $T_{разл}$ 240°; Раств.: бензол: м.р., вода: м.р., эф.: м.р., пиридин: р., этанол: р.; pK_{BH^+} (1) = 3,44 (25°, вода); pK_a (1) = 7,68 (25°, вода); Лит.: [832] 222-223, [274] 147, [670] 631

2513. **лизергиновой кислоты амид** $C_{16}H_{17}N_3O$; M 267,33; $T_{разл}$ 242°; Лит.: [43] 714-715

2514. **d-лизергиновой кислоты диэтиламид** (LSD, LSD-25, d-лизергид, lisergsaur diethylamid, ДЛК, ЛСД, делизид) бц. призматические крист. $C_{20}H_{25}N_3O$; M 323,4; CAS 50-37-3; $T_{пл}$ 83°; $T_{разл}$ 83°; Раств.: вода: н.р.; $ЛД_{50}$: 15 (крысы), 50 (мыши); Лит.: [43] 715-716, [294] 22-91, [326] 313-318, [825] 314, [1021] 592, [217], [255] 196-200, [274] 142, [321] 141-150, [594] 5, [906] 278-307, [1073] 350-351

2515. **d-лизергиновой кислоты диэтиламида тартрат** $C_{44}H_{56}N_6O_8$; M 796,951; $T_{пл}$ 198°; Раств.: вода: р.; Лит.: [1021] 592

2516. **l-лизин** бц. крист. $H_2N(CH_2)_4CH(NH_2)COOH$; M 146,19; $T_{пл}$ 224°; Лит.: [1021] 592

2517. **ликопин** красно-фиолетов. крист. $C_{40}H_{56}$; M 536,87; $T_{пл}$ 174°; Лит.: [1021] 333, [415] 196

2518. **ликорин** (галантизин, нарциссин) бц. крист. (р.п. метанол) $C_{16}H_{17}NO_4$; M 287,31; $T_{пл}$ 265-266°; Лит.: [1021] 593-594, [670] 420-423

2519. **ликорина гидрохлорид** $C_{16}H_{18}ClNO_4$; M 323,77; $T_{пл}$ 217°; Лит.: [1021] 593-594

2520. **ликорина пикрат** $C_{22}H_{20}N_4O_{11}$; M 516,414; $T_{пл}$ 196°; Лит.: [1021] 593

2521. **d-лимонен** (геспериден, карвен, цитрен) бц. ж. $C_{10}H_{16}$; M 136,24; $T_{кип}$ 175,5°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,8411 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4743 (21°); Давл. паров: 20 (68,2°); Лит.: [477] 814, [768] 157

2522. **лимонная кислота** (2-окси-1,2,3-пропантрикарбоновая кислота, citric acid) бц. моноклинные крист. (р.п. вода) $(HOOCCH_2)_2C(OH)COOH$; M 192,13; $T_{пл}$ 153,5°; Раств.: вода: 133 (20°), 525 (100°), эф.: 1,05 (25°), этанол: 62 (25°); Пл.: 1,542 (18°, г/см^3, т.); n = 1,46 (150°); pK_a (1) = 3,128 (25°, вода); pK_a (2) = 4,761 (25°, вода); pK_a (3) = 6,388 (25°, вода); Лит.: [897] 758-759, [1021] 594

2523. **лимонной кислоты триметиловый эфир** (метилцитрат) бц. триклинные крист. $HOC(COOCH_3)(CH_2COOCH_3)_2$; M 234,21; $T_{пл}$ 79°; $T_{кип}$ 287°; $T_{разл}$ 287°; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 758-759

2524. **линолевой кислоты метиловый эфир** желт. маслянистая ж. $C_{17}H_{31}COOCH_3$; M 294,48; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: р.; Пл.: 0,8886 (18°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 1 (170°), 16 (212°); Лит.: [897] 758-759

2525. **линоленовая кислота** (9,12,15-октадекатриеновая кислота) $C_{18}H_{28}O_2$; M 278,44; $T_{пл}$ -11--12,8°; Лит.: [1020] 444, [1022] 202, [290] 621

2526. **липоевая кислота** (5-(2,3-дитиациклопентил)пентановая кислота, 6,8-дитиооктановая кислота, тиоктовая кислота) желт. крист. $C_8H_{14}O_2S_2$; M 206,32556; $T_{пл}$ 47,5°; Раств.: вода: р.; Лит.: [1026] 303

2527. **литий** (lithium) серебристо-бел. мет. Li; M 6,94; $T_{пл}$ 180,5°; $T_{кип}$ 1390°; Раств.: аммиак жидкий: р.10,87 (-33.2°), вода: реаг., ртуть: 0,09 (18°); Пл.: 0,534 (20°, г/см^3, т.), 0,507 (200°, г/см^3, ж.), 0,441 (1000°, г/см^3, ж.); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 29,1 (т); C_p^0: 24,63 (т); $\Delta H_{пл}$: 4,2; Лит.: [76] 11-51, [617] 10, [981] 994, [1021] 605-606, [1090] 186-188, [348] 528, [376] 75-76, 81, 83, [386] 51, 303, [393] 83, [506] 62, [680] 34-40; Синт.: [492] 85

2528. **литий-висмут** LiBi; M 215,92; $T_{пл}$ 415°; Лит.: [376] 518, [611] 488

2529. **лития азид** бц. крист. LiN_3; M 48,96; $T_{разл}$ 245°; Раств.: вода: 36,1 (10°), 66,41 (16°), гидразин: р., эф.: н.р., этанол абсолютный: 20,26 (16°); Лит.: [1089] 18, [278] 153-154, [741] 40-41

2530. **лития амид** бц. тетрагональные крист. $LiNH_2$; M 22,96; $T_{пл}$ 375°; $T_{кип}$ 430°; $T_{разл}$ 430°; Разл. на: лития имид, аммиак; Раств.: аммиак жидкий: н.р. (36°), вода: реаг.; Пл.: 1,178 (18°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -182 (т); Лит.: [1020] 128, [1021] 605, [741] 41-42, [768] 76

2531. **лития ацетат дигидрат** бц. ромбические крист. $CH_3COOLi \cdot 2H_2O$; M 102,01; $T_{пл}$ 70°; Раств.: вода: 58 (0°), этанол: 21,5 (20°); Лит.: [897] 110-111

2532. **лития борогидрид** (лития тетрагидроборат) $LiBH_4$; M 21,78; $T_{пл}$ 268°; $T_{разл}$ 380°; Раств.: аммиак жидкий: 30,4 (0°), вода: реаг., диглим: 1,79 (25°), эф.: 4,28 (25°), тетрагидрофуран: 28 (25°); Пл.: 0,68 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -193,83 (т); Лит.: [646] 245, [1020] 308, [376] 164, [993] 48-53

2533. **лития бромид** бц. кубические крист. LiBr; M 86,85; $T_{пл}$ 549°; $T_{кип}$ 1310°; Раств.: ацетон: 18,2 (20°), 39,7 (60°), вода: 143 (0°), 147 (10°), 155 (16°), 160 (20°), 170 (25°), 211 (40°), 223 (60°), 245 (80°), 254 (90°), 266 (100°), эф.: р., метанол: р., этанол: 32,6 (0°), 36 (10°), 72,1 (25°), 73 (40°), 82,8 (60°); Пл.: 3,464 (25°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (640°), 1 (747°), 10 (886°), 100 (1076°); Вязк.: 1,52 (597°), 1,14 (687°), 0,92 (867°); ΔH^0_{298}: -350,3 (т); ΔG^0_{298}: -338,9 (т); S^0_{298}: 66,9 (т); C_p^0: 51,88 (т); $\Delta H_{пл}$: 12; $\Delta H_{кип}$: 148; Лит.: [897] 108-109, [768] 76

2534. **лития бромит** бел. крист. $LiBrO_2$; M 118,844; $T_{пл}$ 225°; $T_{разл}$ 225°; Разл. на: лития бромид, кислород, лития бромид, кислород; Лит.: [610] 282

2535. **лития трет-бутоксид** (лития трет-бутилат) $LiOC(CH_3)_3$; M 80,055; Раств.: эф.: р., петр.эф.: р.; Пл.: 0,886 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (110°); Лит.: [1026] 303

2536. **лития гексагидроалюминат** Li_3AlH_6; M 53,85; $T_{разл}$ 210°; Лит.: [611] 49

2537. **лития гидрид** бц. кубические крист. LiH; M 7,95; $T_{пл}$ 680°; $T_{разл}$ 700°; Раств.: аммиак жидкий: реаг., вода: реаг., эф.: м.р., этанол: реаг.; Пл.: 0,78 (25°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -90,65 (т); ΔG^0_{298}: -68,48 (т); S^0_{298}: 20,03 (т); C_p^0: 27,99 (т); Лит.: [1021] 607, [768] 76

2538. **лития гидроксид** бц. тетрагональные крист. LiOH; M 23,95; $T_{пл}$ 462°; $T_{кип}$ 925°; $T_{разл}$ 930°; Раств.: вода: 12,7 (0°), 12,9 (25°), 13 (40°), 13,8 (60°), 15,3 (80°), 17,5 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 1,46 (25°, г/см^3, т.); pK_b (1) = 0,17 (25°, вода); ΔH^0_{298}: -487,2 (т); ΔG^0_{298}: -442,2 (т); S^0_{298}: 42,8 (т); C_p^0: 49,58 (т); $\Delta H_{пл}$: 21; Лит.: [393] 31, [768] 76

2539. **лития дейтерид** LiD; M 8,96; $T_{пл}$ 686°; Пл.: 0,881 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [54] 3.36

2540. **лития иодид** бц. кубические крист. LiI; М 133,85; $T_{пл}$ 446°; $T_{кип}$ 1170°; Раств.: аммиак жидкий: р., вода: 151 (0°), 157 (10°), 165 (20°), 167 (25°), 171 (30°), 179 (40°), 202 (60°), 437 (77°), 480 (100°), 588 (120°), диоксид серы: 20 (0°), этанол: 251 (25°); Пл.: 4,06 (25°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (631°), 1 (724°), 10 (841°), 100 (994°); ΔH^0_{298}: -271,1 (т); ΔG^0_{298}: -266,9 (т); S^0_{298}: 75,7 (т); C_p^0: 54,4 (т); Лит.: [768] 76

2541. **лития карбонат** бц. моноклинные крист. Li_2CO_3; М 73,89; $T_{пл}$ 732°; Раств.: аммиак жидкий: н.р., ацетон: н.р., вода: 1,53 (0°), 1,27 (25°), 1,01 (50°), 0,85 (75°), 0,72 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 2,11 (0°, г/см^3, т.); рПР (0) = 2,7 (20°, вода); Вязк.: 4,64 (777°), 3,36 (817°), 2,83 (847°); Пов.нат.: 243 (750°), 241 (800°), 239 (850°); ΔH^0_{298}: -1215,6 (т); ΔG^0_{298}: -1132,4 (т); S^0_{298}: 90,37 (т); C_p^0: 97,4 (т); Лит.: [376] 76, [768] 76

2542. **лития метаборат** бел. моноклинные крист. $LiBO_2$; М 49,751; $T_{пл}$ 849°; Раств.: вода: 0,89 (0°), 2,57 (20°), 7,99 (40°), 11,8 (80°), этанол: р.; Пл.: 2,18 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [640] 223, [328] 163

2543. **лития метоксид** (лития метилат, лития этилат) $(CH_3LiO)_n$; М 37,98; $T_{разл}$ 310°; Раств.: метанол: 14,3 (20°); Пл.: 1,3 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1026] 303

2544. **лития метоксид - метанол (1/2)** $CH_3OLi \cdot 2CH_3OH$; М 102,059; $T_{разл}$ 28°; Лит.: [1020] 96

2545. **лития нитрат** бц. тригональные крист. $LiNO_3$; М 68,95; $T_{пл}$ 261°; $T_{разл}$ 600°; Раств.: аммиак жидкий: р., ацетон: 2,4 (20°), вода: 53 (0°), 70 (20°), 145 (40°), 182 (60°), 206 (70°), пиридин: 38 (25°), этанол: р.; Пл.: 2,36 (20°, г/см^3, т.); Вязк.: 5,85 (277°), 4,25 (327°), 2,95 (377°), 2,03 (427°); Пов.нат.: 113 (300°), 111 (350°), 108 (400°), 105 (450°), 102 (500°); ΔH^0_{298}: -482,3 (т); ΔG^0_{298}: -389,5 (т); S^0_{298}: 105 (т); $\Delta H_{пл}$: 25,5; Лит.: [768] 76

2546. **лития нитрид** красно-коричнев. гексагональные крист. Li_3N; М 34,83; $T_{пл}$ 845°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 1,38 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -198,7 (т); ΔG^0_{298}: -155,4 (т); S^0_{298}: 37,7 (т); C_p^0: 75,69 (т); Лит.: [1021] 605, [1044] 22-23, [741] 39-40, [768] 77; Синт.: [571] 52-53

2547. **лития оксид** бц. кубические крист. Li_2O; М 29,88; $T_{пл}$ 1570°; $T_{кип}$ 2600°; Пл.: 2,013 (25°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (955°), 10 (1056°), 100 (1175°); ΔH^0_{298}: -595,8 (т); ΔG^0_{298}: -562,1 (т); S^0_{298}: 37,89 (т); C_p^0: 54,1 (т); Лит.: [768] 77

2548. **лития пероксид** бел. крист. LiOOLi; М 45,88; $T_{разл}$ 195°; Разл. на: лития оксид, кислород; Лит.: [376] 88

2549. **лития перренат** $LiReO_4$; М 257,146; $T_{пл}$ 426°; Пл.: 4,61 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [785] 320

2550. **лития перфтор-трет-бутоксид** (лития перфтор-трет-бутилат) $(CF_3)_3COLi$; М 241,97; $T_{кип}$ 218°; Раств.: ацетонитрил: р., бензол: р., эф.: р.; Лит.: [1026] 303

2551. **лития перхлорат** бц. крист. $LiClO_4$; М 106,39; $T_{пл}$ 236°; $T_{разл}$ 400°; Раств.: ацетон: 137 (25°), вода: 42,7 (0°), 49 (10°), 56,1 (20°), 60 (25°), 63,6 (30°), 72,4 (40°), 123 (80°), 300 (120°), метанол: 182 (0°), этанол: 152 (0°); Пл.: 2,43 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -381 (т); ΔG^0_{298}: -254 (т); S^0_{298}: 125,5 (т); C_p^0: 105 (т); Лит.: [898] 301, [768] 77

2552. **лития стеарат** $CH_3(CH_2)_{16}COOLi$; М 290,41; $T_{пл}$ 220,5°; Раств.: вода: 0,11 (25°); Лит.: [891] 107, [1026] 304

2553. **лития сульфат** бц. моноклинные крист. Li_2SO_4; М 109,94; $T_{пл}$ 860°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 36 (0°), 34,7 (20°), 34,1 (30°), 33,6 (40°), 31,9 (75°), 30,9 (100°), 29,3 (150°), диоксид серы: 0,017 (0°), этанол: н.р.; Пл.: 2,22 (20°, г/см^3, т.); Пов.нат.: 222 (900°), 215 (1000°), 209 (1100°); ΔH^0_{298}: -1434,4 (т); ΔG^0_{298}: -1324,7 (т); S^0_{298}: 113 (т); $\Delta H_{пл}$: 12,6; Лит.: [768] 77

2554. **лития сульфид** зеленовато-желт. кубические крист. Li_2S; М 45,95; $T_{пл}$ 1370°; Лит.: [1021] 605

2555. **лития тетрагидроалюминат** (лития аланат, лития алюмогидрид) бц. крист. $LiAlH_4$; М 37,95; $T_{разл}$ 120°; Разл. на: водород, алюминий, лития гидрид; Раств.: вода: реаг., диоксан: р., эф.: р.27 (0°), 39,5 (25°), тетрагидрофуран: р.; Пл.: 0,917 (20°,

г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -117 (т); ΔG^0_{298}: -48,4 (т); S^0_{298}: 87,9 (т); C_p^0: 86,4 (т); Лит.: [897] 18-19, [318] 61, [611] 49, [768] 76, [993] 95-99; Синт.: [571] 40

2556. **лития тетрагидрогаллат** $LiGaH_4$; M 80,696; $T_{разл}$ 50°; Лит.: [376] 223, [993] 107

2557. **лития тетразолат** $LiCHN_4$; M 75,986; $T_{пл}$ 318°; Лит.: [963] 581

2558. **лития тетрафенилборат** $LiB(C_6H_5)_4$; M 326,168; $T_{разл}$ 140°; Лит.: [515] 121

2559. **лития формиат** HCOOLi; M 51,96; $T_{пл}$ 273°; $T_{разл}$ 290-420°; Лит.: [1026] 304

2560. **лития формиат моногидрат** HCOOLi · H_2O; M 69,97; CAS 6108-23-2; $T_{разл}$ 94°; Разл. на: лития формиат, вода; Лит.: [1026] 304, [11] 436

2561. **лития фторид** бц. кубические крист. LiF; M 25,94; $T_{пл}$ 870°; $T_{кип}$ 1681°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,12 (0°), 0,13 (25°), 0,135 (35°), этанол: н.р.; Пл.: 2,635 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (920°), 1 (1048°), 10 (1209°), 100 (1427°); рПР (0) = 2,42 (20°, вода); Пов.нат.: 231 (900°), 221 (1000°), 211 (1100°), 201 (1200°); ΔH^0_{298}: -612,1 (т); ΔG^0_{298}: -584,1 (т); S^0_{298}: 35,9 (т); C_p^0: 42,01 (т); $\Delta H_{пл}$: 10; $\Delta H_{кип}$: 213; Лит.: [897] 112-113, [768] 77

2562. **лития хлорат** $LiClO_3$; M 90,39; $T_{пл}$ 127°; Лит.: [746] 20

2563. **лития хлорид** бц. кубические крист. LiCl; M 42,39; $T_{пл}$ 614°; $T_{кип}$ 1380°; Раств.: аммиак жидкий: 0,54 (-34°), ацетон: 1,2 (20°), 0,61 (50°), вода: 68,3 (0°), 74,5 (10°), 83,2 (20°), 84,5 (25°), 85,9 (30°), 89,4 (40°), 98,8 (60°), 112,3 (80°), 128,8 (100°), 134,2 (125°), 139,7 (150°), диоксид серы: 0,012 (0°), метанол: 45,2 (0°), 44,2 (10°), 43,8 (20°), 44,1 (40°), 44,6 (60°), пиридин: 7,8 (15°), этанол: 14,4 (0°), 16,8 (10°), 24,3 (20°), 25,4 (40°), 23,5 (60°); Пл.: 2,07 (25°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (674°), 1 (785°), 10 (934°), 100 (1130°); Вязк.: 1,59 (637°), 1,21 (707°), 0,87 (807°); Пов.нат.: 128 (620°), 127 (650°), 124 (700°), 123 (800°), 114 (870°); ΔH^0_{298}: -408,3 (т); ΔG^0_{298}: -384 (т); S^0_{298}: 59,3 (т); C_p^0: 48,03 (т); $\Delta H_{пл}$: 13,4; $\Delta H_{кип}$: 150,6; Лит.: [768] 77, [990] 26-33

2564. **лития этоксид** C_2H_5OLi; M 52,002; $T_{разл}$ 325°; Раств.: этанол: 19,6 (20°); Давл. паров: 0,01 (150°); Лит.: [1026] 303

2565. **лития этоксид - этанол (1/2)** $LiOC_2H_5$ · $2C_2H_5OH$; M 144,138; $T_{пл}$ 62°; $T_{разл}$ 110°; Лит.: [1026] 303

2566. **dl-лобелин** бц. крист. $C_{22}H_{27}NO_2$; M 337,46; $T_{пл}$ 110°; Раств.: бензол: р., вода: т.р., эф.: л.р., хлф.: р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 760-761, [605] 167-169

2567. **лоуренсий** (lawrencium) Lr; M 262; $T_{пл}$ 1627°; Лит.: [76] 1-13,, [1021] 611, [185] 121-, [377] 581

2568. **лофин** (2,4,5-трифенилимидазол) игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_{21}H_{16}N_2$; M 296,37; $T_{пл}$ 274°; Раств.: вода: н.р., эф.: 0,32 (21°), этанол: 0,88 (21°); Лит.: [897] 760-761; Синт.: [583] 80

2569. **люминол** (3-аминофталевой кислоты гидразид, 5-амино-1,2,3,4-тетрагидро-1,4-фталазиндион) бц. крист. $C_8H_7N_3O_2$; M 177,11; $T_{пл}$ 300°; Раств.: вода: 0,142 (19°); Лит.: [1021] 616; Синт.: [862] 40-41

2570. **лютеций** (lutetium) серебристо-бел. гексагональные мет. Lu; M 174,967; $T_{пл}$ 1660°; $T_{кип}$ 3410°; Пл.: 9,849 (20°, г/см^3,); Давл. паров: 0,01 (451°), 0,1 (1287°), 1 (1453°), 10 (1649°), 100 (1938°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 49,4 (т); C_p^0: 27 (т); $\Delta H_{пл}$: 18,8; $\Delta H_{кип}$: 322; Лит.: [1021] 619, [768] 77

2571. **лютеция бромид** бел. $LuBr_3$; M 414,68; $T_{пл}$ 1025°; Лит.: [377] 559

2572. **лютеция иодид** коричнев. LuI_3; M 555,68; $T_{пл}$ 1050°; Лит.: [377] 559

2573. **лютеция оксид** бц. кубические крист. Lu_2O_3; M 397,93; $T_{пл}$ 2450°; Пл.: 10,16 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1878,2 (т); S^0_{298}: 110 (т); C_p^0: 101,8 (т); Лит.: [1021] 619

2574. **лютеция фторид** бел. LuF_3; M 231,96; $T_{пл}$ 1182°; Лит.: [377] 559

2575. **лютеция хлорид** бел. $LuCl_3$; M 281,33; $T_{пл}$ 925°; Лит.: [377] 559

2576. **люцигенина нитрат** (10,10'-диметил-9,9'-биакридиния динитрат) золотисто-желт. крист. $C_{28}H_{22}N_4O_6$; M 510,5; $T_{пл}$ 330°; Лит.: [1026] 307; Синт.: [583] 76

2577. **магнезит** (магния карбонат) бел. тригональные крист. $MgCO_3$; М 84,31; $T_{разл}$ 500°; Раств.: вода: м.р. (0°), реаг. (100°), укс.: н.р.; Пл.: 3, (20°, г/см^3, т.); рПР (0) = 4,7 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -1113 (т); ΔG^0_{298}: -1029,3 (т); S^0_{298}: 65,7 (т); C_p^0: 75,6 (т); Лит.: [768] 78

2578. **магний** (magnesium) серебристо-бел. гексагональные мет. Mg; М 24,31; $T_{пл}$ 650°; $T_{кип}$ 1095°; Раств.: вода: н.р. (20°), реаг. (100°), ртуть: 0,24 (18°); Пл.: 1,74 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (510°), 1 (602°), 10 (723°), 100 (892°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 32,7 (т); C_p^0: 23,9 (т); $\Delta H_{пл}$: 9,2; $\Delta H_{кип}$: 131,8; Лит.: [617] 10, [981] 449, [1090] 71, 193, [376] 113, [386] 51, [393] 40, [454] 47-48, [768] 77

2579. **магния ацетат** бел. крист. $Mg(CH_3COO)_2$; М 142,4; $T_{пл}$ 323°; $T_{разл}$ 323°; Раств.: вода: 61 (15°), 197 (68°), метанол: 5,25 (15°); Пл.: 1,42 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 116-117

2580. **магния бензоат тригидрат** бел. пор. $Mg(C_6H_5COO)_2 \cdot 3H_2O$; М 320,59; $T_{разл}$ 110°; Раств.: вода: 6,16 (15°), 19,6 (100°); Лит.: [516] 484

2581. **магния борогидрид** $Mg(BH_4)_2$; М 53,99; $T_{пл}$ 180°; $T_{разл}$ 260-300°; Лит.: [993] 71-74

2582. **магния бромид** бц. тригональные крист. $MgBr_2$; М 184,11; $T_{пл}$ 700°; Раств.: вода: 99,2 (10°), 101,1 (20°), 103,3 (25°), 106,5 (40°), 112 (60°), 125,4 (100°), метанол: 26,3 (0°), 27,9 (20°), 29,7 (40°), 31,4 (60°), пиридин: 0,55 (25°), 2,6 (60°), этанол: 7,4 (0°), 15,1 (20°), 23,6 (40°); Пл.: 3,72 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -517,6 (т); S^0_{298}: 117 (т); $\Delta H_{пл}$: 34,7; Лит.: [768] 77

2583. **магния бромид гексагидрат** бц. моноклинные крист. $MgBr_2 \cdot 6H_2O$; М 292,2; $T_{пл}$ 172,4°; Раств.: ацетон: р., вода: х.р., метанол: р., этанол: р.; ΔH^0_{298}: -2407 (т); ΔG^0_{298}: -2054 (т); S^0_{298}: 397 (т); C_p^0: 343,8 (т); Лит.: [768] 77

2584. **магния бромид - метанол (1/6)** $MgBr_2 \cdot 6CH_3OH$; М 376,36; $T_{пл}$ 190°; Лит.: [790] 134

2585. **магния гексацианоферрат(II) додекагидрат** светло-желт. крист. $Mg_2[Fe(CN)_6] \cdot 12H_2O$; М 476,76; $T_{разл}$ 200°; Раств.: вода: р.; Лит.: [897] 64-65

2586. **магния гидрид** бел. гексагональные крист. MgH_2; М 26,31; $T_{разл}$ 280°; Лит.: [855] 244-245, [266] 54-56

2587. **магния гидроксид** бц. тригональные крист. $Mg(OH)_2$; М 58,32; $T_{разл}$ 480°; Разл. на: магния оксид, вода; Раств.: вода: 0,00064 (25°), 0,004 (100°); Пл.: 2,4 (20°, г/см^3, т.); pK_b (2) = 2,6 (25°, вода); ΔH^0_{298}: -924,7 (т); ΔG^0_{298}: -833,7 (т); S^0_{298}: 63,14 (т); C_p^0: 77,03 (т); Лит.: [1026] 309, [768] 77

2588. **магния иодид** бц. тригональные крист. MgI_2; М 278,11; $T_{пл}$ 650°; Раств.: аммиак жидкий: 0,16 (0°), вода: 120,8 (0°), 139,8 (20°), 173,2 (40°), 187,5 (80°), 189 (120°), эф.: р., метанол: 41,5 (0°), 45,1 (20°), 48,6 (40°), 52,2 (60°), этанол: 12,4 (0°), 20,1 (20°), 28,7 (40°), 38,3 (60°); Пл.: 4,25 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -360 (т); S^0_{298}: 138 (т); Лит.: [768] 78

2589. **магния карбид** тетрагональные MgC_2; М 48,33; $T_{разл}$ 550°; Разл. на: димагния трикарбид, графит; Пл.: 2,073 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -87,99 (т); Лит.: [1021] 316, [611] 125

2590. **магния метаалюминат** (шпинель обыкновенная) кубические Al_2MgO_4; М 142,3; $T_{пл}$ 2000°; Лит.: [900] 128-129

2591. **магния надпероксид** $Mg(O_2)_2$; М 88,303; $T_{разл}$ -30°; Лит.: [611] 119

2592. **магния нитрат** бц. кубические крист. $Mg(NO_3)_2$; М 148,32; $T_{пл}$ 426°; $T_{разл}$ 426°; Раств.: этанол: 1,47 (0°), 3,07 (20°); Лит.: [898] 296, [1021] 628

2593. **магния нитрат гексагидрат** бц. моноклинные крист. $Mg(NO_3)_2 \cdot 6H_2O$; М 256,41; $T_{пл}$ 95°; Раств.: вода: 70,1 (10°), 73,3 (20°), 75,1 (25°), 77,3 (30°), 81,2 (40°), 85,9 (50°), 91,9 (60°), 110,1 (80°), 137 (90°), метанол: 15,7 (10°), 17,3 (20°), 23,3 (40°), 35 (60°), этанол: 1,5 (0°), 3,1 (20°), 10,9 (40°), 24,2 (60°); Пл.: 1,464 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -2612,3 (т); ΔG^0_{298}: -2072,4 (т); S^0_{298}: 453,1 (т); $\Delta H_{пл}$: 41; Лит.: [768] 78

2594. **магния нитрид** желтовато-зел. кубические крист. Mg_3N_2; М 100,93; $Т_{разл}$ 1500°; Пл.: 2,71 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -461,1 (т); ΔG^0_{298}: -400,9 (т); S^0_{298}: 87,9 (т); C_p^0: 104,5 (т); Лит.: [897] 112-113, [768] 78

2595. **магния оксид** бц. кубические крист. MgO; М 40,3; $Т_{пл}$ 2800°; $Т_{кип}$ 3600°; Раств.: вода: 0,00062 (0°), 0,0086 (30°), этанол: н.р.; Пл.: 3,58 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -601,8 (т); ΔG^0_{298}: -569,6 (т); S^0_{298}: 26,9 (т); C_p^0: 37,8 (т); Лит.: [768] 78

2596. **магния перренат** $Mg(ReO_4)_2$; М 524,71; $Т_{пл}$ 930°; Пл.: 5,01 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [785] 320, [301] 24

2597. **магния перхлорат** (ангидрон) бел. крист. $Mg(ClO_4)_2$; М 223,21; $Т_{пл}$ 251°; $Т_{разл}$ 251°; Раств.: ацетон: 42,9 (25°), вода: 91,6 (0°), 94,9 (10°), 99,2 (20°), 100 (25°), 102 (30°), 105,3 (40°), 109,2 (50°), метанол: 51,8 (25°), этанол: 24 (25°); Пл.: 2,6 (25°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 116-117, [768] 78, [1042] 83

2598. **магния силицид** кубические крист. Mg_2Si; М 76,695; $Т_{пл}$ 1085°; Лит.: [1023] 346

2599. **магния станнид** Mg_2Sn; М 167,32; $Т_{пл}$ 780°; ΔH^0_{298}: -75,4 (т); Лит.: [611] 125

2600. **магния стеарат** бел. $(C_{17}H_{35}COO)_2Mg$; М 591,27; $Т_{пл}$ 88,5°; Раств.: бензол: р., вода: 0,003 (15°), 0,008 (50°), эф.: н.р., скипидар: р., этанол: р.; Лит.: [516] 487, [1026] 309

2601. **магния сульфат** бц. ромбические крист. $MgSO_4$; М 120,36; $Т_{пл}$ 1127°; $Т_{разл}$ 1127°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 25,5 (0°), 30,4 (10°), 35,1 (20°), 37,4 (25°), 39,7 (30°), 44,7 (40°), 50,4 (50°), 54,8 (60°), 59,2 (70°), 54,8 (80°), 50,2 (100°), 24,1 (150°), 1,5 (200°), эф.: 1,16 (18°), метанол: 0,276 (15°), 0,224 (25°), 0,123 (55°), этанол: 0,025 (15°), 0,016 (55°); Пл.: 2,66 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1301,4 (т); ΔG^0_{298}: -1158,7 (т); S^0_{298}: 91,6 (т); C_p^0: 96,48 (т); $\Delta H_{пл}$: 14,6; Лит.: [768] 78

2602. **магния сульфат гептагидрат** (эпсомит) бц. ромбические крист. $MgSO_4 \cdot 7H_2O$; М 246,47; $Т_{разл}$ 150°; Разл. на: вода, магния сульфат моногидрат; Раств.: вода: х.р., глицерин: р., метанол: р., этанол: н.р.; Пл.: 1,68 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -3384 (т); ΔG^0_{298}: -2868 (т); Лит.: [284] 52, [768] 78

2603. **магния сульфат моногидрат** $MgSO_4 \cdot H_2O$; М 138,38; $Т_{разл}$ 200°; Разл. на: вода, магния сульфат; Лит.: [768] 78

2604. **магния тетрагидроалюминат** бц. крист. $Mg(AlH_4)_2$; М 86,33; $Т_{разл}$ 118°; Раств.: диглим: р., эф.: р., моноглим: р., тетрагидрофуран: р.; Пл.: 1,05 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -234 (т); Лит.: [1020] 122

2605. **магния тетраэтоксиалюминат** $Mg(Al(OC_2H_5)_4)_2$; М 438,75; $Т_{пл}$ 181°; Раств.: орг. р-ли: р.; Давл. паров: 0,1 (195°); Лит.: [1020] 96

2606. **магния феррат(III)** черн. кубические крист. $Mg(FeO_2)_2$; М 199,993; $Т_{пл}$ 1750°; Лит.: [427] 116-117

2607. **магния фторид** бц. тетрагональные крист. MgF_2; М 62,3; $Т_{пл}$ 1263°; $Т_{кип}$ 2250°; Раств.: вода: 0,0076 (18°), этанол: н.р.; Пл.: 3,13 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 10 (1641°), 100 (1917°); рПР (0) = 8,2 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -1113 (т); ΔG^0_{298}: -1071 (т); S^0_{298}: 57,25 (т); C_p^0: 61,59 (т); $\Delta H_{пл}$: 58,2; $\Delta H_{кип}$: 272; $ЛД_{50}$: 2330 (крысы, в/ж); Лит.: [768] 78

2608. **магния хлорат гексагидрат** $Mg(ClO_3)_2 \cdot 6H_2O$; М 299,299; $Т_{пл}$ 35°; $Т_{разл}$ 35°; Разл. на: магния хлорат тетрагидрат, вода; Лит.: [339] 46-47, [1026] 309

2609. **магния хлорат дигидрат** $Mg(ClO_3)_2 \cdot 2H_2O$; М 227,24; $Т_{разл}$ 120°; Лит.: [1026] 309

2610. **магния хлорат тетрагидрат** $Mg(ClO_3)_2 \cdot 4H_2O$; М 263,269; $Т_{пл}$ 65°; $Т_{разл}$ 65°; Разл. на: магния хлорат дигидрат, вода; Лит.: [1026] 309

2611. **магния хлорид** бц. гексагональные крист. $MgCl_2$; М 95,21; $Т_{пл}$ 707°; $Т_{кип}$ 1412°; Раств.: ацетон: м.р., вода: 52,9 (0°), 53,8 (10°), 54,8 (20°), 55,5 (25°), 56 (30°), 58 (40°), 61,3 (60°), 65,8 (80°), 73 (100°), 95,3 (150°), 135,3 (200°), метанол: 15,5 (0°), 16 (20°), 17,8 (40°), 20,4 (60°), пиридин: 1,28 (0°), 1,06 (25°), этанол: 3,6 (0°), 4,3

(10°), 5,6 (20°), 10 (40°), 15,9 (60°); Пл.: 2,32 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (776°), 10 (925°), 100 (1137°); Вязк.: 4,12 (808°); Пов.нат.: 67 (720°), 66 (800°), 65 (900°); ΔH^0_{298}: -641,1 (т); ΔG^0_{298}: -591,6 (т); S^0_{298}: 89,88 (т); C_p^0: 71,09 (т); $\Delta H_{пл}$: 39,7; $\Delta H_{кип}$: 137; Лит.: [768] 78

2612. **магния хлорид гексагидрат** (бишофит) бц. моноклинные крист. $MgCl_2 \cdot 6H_2O$; M 203,3; $T_{разл}$ 120°; Разл. на: вода; Раств.: вода: х.р., метанол: р., этанол: р.; Пл.: 1,56 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -2499,6 (т); ΔG^0_{298}: -2115,6 (т); S^0_{298}: 366 (т); C_p^0: 315 (т); Лит.: [768] 78

2613. **малахит** (меди (II) гидроксокарбонат) зелен. моноклинные крист. $(CuOH)_2CO_3$; M 221,12; $T_{разл}$ 200°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 4, (20°, г/см^3, т.); рПР (0) = 33,78 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -1051 (т); ΔG^0_{298}: -900,9 (т); S^0_{298}: 211,6 (т); Лит.: [768] 80

2614. **малеиновая кислота** (цис-1,2-этилендикарбоновая кислота, цис-бутендиовая кислота) бц. моноклинные крист. HOOCCH=CHCOOH; M 116,07; $T_{пл}$ 130,5°; $T_{разл}$ 200°; Разл. на: фумаровая кислота; Раств.: ацетон: р.26,3 (29.7°), бензол: т.р., вода: 78,8 (25°), 392,6 (97.5°), эф.: 8 (25°), укс.: р., этанол: 69,9 (20°); Пл.: 1,59 (20°, г/см^3, т.); pK_a (1) = 1,92 (25°, вода); pK_a (1) = 6,23 (25°, вода); Лит.: [897] 762-763, [898] 90, [1021] 640-641

2615. **малеиновой кислоты диметиловый эфир** бц. ж. $CH_3OOCCH{=}CHCOOCH_3$; M 144,1; $T_{пл}$ -19°; $T_{кип}$ 205°; Лит.: [897] 762-763; Синт.: [249] 73

2616. **малеиновый ангидрид** (2,5-дигидрофурандион) бц. ромбические крист. (р.п. хлороформ) $C_4H_2O_3$; M 98,06; $T_{пл}$ 52,8°; $T_{кип}$ 199,9°; Раств.: ацетон: р., лигроин: т.р., хлф.: р., этанол: г.р.; Пл.: 1,48 (20°, г/см^3, т.); $ЛД_{50}$: 625 (б. крысы, п/о); Лит.: [338] 22-23, [897] 762-763

2617. **малоновая кислота** (метандикарбоновая кислота, пропандиовая кислота) бц. триклинные крист. $CH_2(COOH)_2$; M 104,06; $T_{пл}$ 135,6°; $T_{разл}$ 140°; Разл. на: уксусная кислота, углерода(IV) оксид; Раств.: бензол: н.р., вода: 61,1 (0°), 73,5 (20°), 92,5 (50°), эф.: 5,7 (5°), пиридин: х.р., этанол: 57 (20°); Пл.: 1,631 (15°, г/см^3, т.), 1,619 (16°, г/см^3, т.); pK_a (1) = 2,86 (25°, вода); pK_a (2) = 5,7 (25°, вода); Дип.: 2,57 (20°); $\Delta H_{сгор}$: 866,9; Лит.: [768] 157, 222; Синт.: [1094] 198

2618. **малоновой кислоты диамид моноклинная форма** моноклинные крист. $H_2NCOCH_2CONH_2$; M 102,092; $T_{пл}$ 166°; Лит.: [832] 222-223

2619. **малоновой кислоты диметиловый эфир** бц. ж. $CH_2(COOCH_3)_2$; M 132,12; $T_{пл}$ -62°; $T_{кип}$ 181°; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,1544 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 762-763

2620. **малоновой кислоты динитрил** (дицианометан, малонодинитрил, малононитрил, метандикарбоновой кислоты динитрил, пропандиовой кислоты динитрил) бц. крист. $CH_2(CN)_2$; M 66,06; $T_{пл}$ 32,1°; $T_{кип}$ 220°; Раств.: бензол: 6,7 (20°), вода: 13,3 (20°), эф.: 20 (20°), этанол: 40 (20°); Пл.: 1,049 (34°, г/см^3, ж.); pK_a (1) = 11,19 (25°, вода); Лит.: [897] 768-769, [259] 132

2621. **малоновой кислоты диэтиловый эфир** (малоновый эфир) бц. ж. $CH_2(COOC_2H_5)_2$; M 160,168; $T_{пл}$ -49,8°; $T_{кип}$ 198,9°; Раств.: бензол: р., вода: 2,08 (20°), эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,055 (20°, к в.4, ж.); pK_a (1) = 13,3 (°, вода); Лит.: [897] 762-763, [259] 132

2622. **мальтол** (3-гидрокси-2-метил-4Н-пиран-4-он, палатон, пралинол) бц. крист. $C_6H_6O_3$; M 126,11; $T_{пл}$ 164°; Лит.: [1021] 642-643

2623. **d-маннит** бц. ромбические крист. $HOCH_2(CHOH)_4CH_2OH$; M 182,18; $T_{пл}$ 166,1°; pK_a (1) = 13,3 (25°, вода); pK_a (2) = 14,7 (25°, вода); Лит.: [897] 768-769, [898] 90

2624. **маннитгексанитрат** игольчатые крист. $O_2NOCH_2(CHONO_2)_4CH_2ONO_2$; M 452,16; $T_{пл}$ 112°; Лит.: [1085] 146, 262-263

2625. **альфа-D-манноза** $C_6H_{12}O_6$; M 180,2; $T_{пл}$ 132°; $T_{разл}$ 132°; Лит.: [832] 226-227

2626. **марганец альфа-форма** (manganese alpha form) серебристо-бел. кубические мет. Mn; M 54,94; $T_{пл}$ 1245°; $T_{кип}$ 2080°; Раств.: вода: н.р., ртуть: 0,00025 (18°); Пл.: 7,44 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,01 (974°), 0,1 (1096°), 1 (1219°), 10 (1462°), 100 (1745°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 32 (т); C_p^0: 26,3 (т); $\Delta H_{пл}$: 12; $\Delta H_{кип}$: 227; Лит.: [617] 10, [386] 51, [768] 78-79

2627. **марганца(II) ацетат тетрагидрат** светло-розов. моноклинные крист. $Mn(CH_3COO)_2 \cdot 4H_2O$; M 245,09; $T_{пл}$ 80°; Раств.: вода: 38 (50°), этанол: р.; Лит.: [897] 118-119, [1026] 312, [54] 3.37

2628. **марганца(II) гидроксид** (пирохроит) светло-розов. тригональные крист. $Mn(OH)_2$; M 88,95; $T_{разл}$ 160-210°; Разл. на: марганца(II) оксид, вода; Раств.: вода: 0,0002 (18°); Пл.: 3,26 (20°, г/см^3, т.); pK_b (2) = 3,3 (30°, вода); рПР (0) = 12,7 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -700 (т); ΔG^0_{298}: -618,7 (т); S^0_{298}: 94,9 (т); Лит.: [1021] 650, [768] 79, [1066] 32-35

2629. **марганца(II) иодид** желтовато-коричн. крист. MnI_2; M 308,75; $T_{разл}$ 80°; Раств.: вода: р.; Пл.: 5,01 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 118-119

2630. **марганца карбид** тетрагональные крист. Mn_3C; M 176,82; $T_{пл}$ 1520°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 6,89 (17°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 120-121, [610] 534

2631. **марганца(II) карбонат** (родохрозит) светло-розов. гексагональные крист. $MnCO_3$; M 114,95; $T_{разл}$ 300°; Раств.: вода: 0,00011 (18°), этанол: н.р.; Пл.: 3,125 (20°, г/см^3, т.); рПР (0) = 11 (20°, ацетон); ΔH^0_{298}: -881,7 (т); ΔG^0_{298}: -811,4 (т); S^0_{298}: 109,5 (т); C_p^0: 94,8 (т); Лит.: [1026] 312, [768] 79

2632. **марганца карбонил-тринитрозил** темно-зелен. $Mn(CO)(NO)_3$; M 172,966; $T_{пл}$ 27°; Лит.: [376] 418

2633. **марганца(II) линолеат** темно-коричнев. $(C_{17}H_{31}COO)_2Mn$; M 613,81; $T_{пл}$ 80°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [1026] 312

2634. **марганца(II) нитрат гексагидрат** розов. моноклинные крист. $Mn(NO_3)_2 \cdot 6H_2O$; M 287,04; $T_{пл}$ 25,3°; $T_{кип}$ 129,4°; Раств.: вода: 102 (0°), 132,3 (20°), 157,1 (25°), 426 (40°), 443,5 (50°), 499 (75°), этанол: х.р.; Пл.: 1,82 (20°, г/см^3, т.); ΔG^0_{298}: -1810 (т); $ЛД_{50}$: 56 (мыши, в/б); Лит.: [768] 79

2635. **марганца(II) оксалат** светло-розов. крист. MnC_2O_4; M 142,96; $T_{пл}$ 100°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 2,43 (21.7°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 122-123, [1026] 312

2636. **марганца(II) оксалат дигидрат** светло-розов. крист. $MnC_2O_4 \cdot 2H_2O$; M 178,99; $T_{разл}$ 100°; Разл. на: марганца(II) оксалат, вода; Раств.: вода: 0,025 (0°); Лит.: [897] 122-123

2637. **марганца(II) оксалат тригидрат** светло-розов. крист. $MnC_2O_4 \cdot 3H_2O$; M 197; $T_{разл}$ 25°; Разл. на: марганца(II) оксалат дигидрат, вода; Раств.: вода: 0,045 (0°), 0,11 (30°); Лит.: [897] 122-123

2638. **марганца(II) оксид** (манганозит) серо-зелен. кубические крист. MnO; M 70,94; $T_{пл}$ 1842°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,18 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -385,1 (т); ΔG^0_{298}: -363,3 (т); S^0_{298}: 61,5 (т); C_p^0: 44,1 (т); $\Delta H_{пл}$: 43,9; Лит.: [768] 79

2639. **марганца(II, IV) оксид** (гаусманит) коричнево-черн. тетрагональные крист. Mn_3O_4; M 228,81; $T_{пл}$ 1560°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,72 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1387,6 (т); ΔG^0_{298}: -1282,9 (т); S^0_{298}: 154,8 (т); C_p^0: 139,3 (т); $\Delta H_{пл}$: 127,6; Лит.: [768] 79

2640. **марганца(III) оксид** (курнакит) коричнево-черн. ромбические крист. Mn_2O_3; M 157,87; $T_{разл}$ 750°; Раств.: вода: н.р., укс.: н.р.; Пл.: 4,5 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -957,7 (т); ΔG^0_{298}: -879,9 (т); S^0_{298}: 110,5 (т); C_p^0: 107,5 (т); Лит.: [768] 79

2641. **марганца(IV) оксид** (марганца диоксид, пиролюзит) черн. тетрагональные крист. MnO_2; M 86,94; $T_{разл}$ 535°; Разл. на: марганца(III) оксид, кислород; Раств.: ацетон: н.р., вода: н.р.; Пл.: 5,026 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -521,5 (т); ΔG^0_{298}: -466,7 (т); S^0_{298}: 53,1 (т); C_p^0: 54,02 (т); $ЛД_{50}$: 550 (мыши, п/к); Лит.: [377] 379-380, [768] 79

2642. **марганца(VII) оксид** (марганцовый ангидрид) темно-зелен. маслянистая ж. Mn_2O_7; M 221,87; $T_{пл}$ 5,9°; $T_{разл}$ 55°; Раств.: ацетон: воспл., вода: реаг., этанол: воспл.; Пл.: 2,4 (20°, г/см^3, ж.); ΔH^0_{298}: -726,3 (ж); Лит.: [768] 79; Синт.: [824] 667-668

2643. **марганца пентакарбонилгидрид** $HMn(CO)_5$; M 195,996; $T_{пл}$ -20°; pK_a (1) = 7,1 (25°, вода); Лит.: [1046] 574

2644. **марганца(II) сульфат** бц. ромбические крист. $MnSO_4$; M 151; $T_{пл}$ 700°; $T_{разл}$ 850°; Раств.: вода: 52,9 (0°), 62,9 (20°), 64,5 (25°), 62,9 (30°), 60 (40°), 53,6 (60°), 45,6 (80°), эф.: н.р., этанол: 0,012 (0°), 0,014 (15°), 0,021 (55°); Пл.: 3,25 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1066,7 (т); ΔG^0_{298}: -959 (т); S^0_{298}: 112,5 (т); C_p^0: 100,2 (т); Лит.: [893] 449-451, [768] 79

2645. **марганца(III) сульфат** зелен. $Mn_2(SO_4)_3$; M 398,064; $T_{разл}$ 300°; Лит.: [610] 304

2646. **марганца(II) сульфат гептагидрат** розов. ромбические крист. $MnSO_4 \cdot 7H_2O$; M 277,1; $T_{разл}$ 280°; Разл. на: марганца(II) сульфат, вода; Раств.: вода: х.р., этанол: н.р.; Пл.: 2,09 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -3136 (т); Лит.: [768] 79

2647. **марганца(II) сульфид альфа-форма** зелен. кубические крист. MnS; M 87; $T_{пл}$ 1530°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 3,9 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -214,3 (т); ΔG^0_{298}: -219,4 (т); S^0_{298}: 80,8 (т); C_p^0: 49,92 (т); $\Delta H_{пл}$: 26,1; Лит.: [768] 79

2648. **марганца(VII) триоксид-фторид** темно-зелен. MnO_3F; M 121,94; $T_{пл}$ -78°; Лит.: [377] 383, [941] 13

2649. **марганца фосфид** ромбические крист. MnP; M 85,912; $T_{пл}$ 1147°; Лит.: [1024] 133

2650. **марганца(II) фторид** розов. тетрагональные крист. MnF_2; M 92,93; $T_{пл}$ 860°; $T_{кип}$ 1637°; Раств.: вода: 1,06 (20°), 0,66 (40°), 0,48 (100°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 3,92 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -846,7 (т); ΔG^0_{298}: -804,6 (т); S^0_{298}: 93,3 (т); C_p^0: 67,95 (т); $\Delta H_{пл}$: 14,2; $\Delta H_{кип}$: 256; Лит.: [768] 79

2651. **марганца(III) фторид** красн. крист. MnF_3; M 111,93; $T_{разл}$ 600°; Разл. на: марганца(II) фторид, фтор; Раств.: вода: реаг., фтороводород: 0,164 (12°); Пл.: 3,54 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 120-121, [377] 166, [610] 303, [941] 12

2652. **марганца(IV) фторид** син. крист. MnF_4; M 130,93; $T_{разл}$ 70°; Разл. на: фтор; Лит.: [1021] 648, [610] 305

2653. **марганца(II) хлорид** розов. тригональные крист. $MnCl_2$; M 125,84; $T_{пл}$ 650°; $T_{кип}$ 1238°; Раств.: вода: 63,4 (0°), 68,1 (10°), 73,9 (20°), 77,2 (25°), 80,7 (30°), 88,6 (40°), 98,2 (50°), 108,6 (60°), 112,7 (80°), 115,3 (100°), 120 (140°), эф.: н.р., этанол: р.; Пл.: 2,977 (25°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (729°), 10 (844°), 100 (1017°); ΔH^0_{298}: -481,2 (т); ΔG^0_{298}: -440,4 (т); S^0_{298}: 118,2 (т); C_p^0: 72,92 (т); $\Delta H_{пл}$: 37,7; $\Delta H_{кип}$: 148; $ЛД_{50}$: 450 (мыши, в/ж); Лит.: [768] 79-80

2654. **марганца(III) хлорид** коричнев. $MnCl_3$; M 161,297; $T_{разл}$ -40°; Лит.: [610] 304

2655. **марганца(II) хлорид тетрагидрат** светло-розов. моноклинные крист. $MnCl_2 \cdot 4H_2O$; M 197,9; $T_{пл}$ 58,09°; $T_{разл}$ 106°; Раств.: вода: х.р., этанол: р.; Пл.: 2,01 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1687,4 (т); ΔG^0_{298}: -1426 (т); S^0_{298}: 311,5 (т); Лит.: [768] 80

2656. **марганцовая кислота** темно-фиолетов. крист. $HMnO_4$; M 119,944; $T_{разл}$ 3°; pK_a (1) = -2,3 (25°, вода); Лит.: [531] 18, [610] 308, [768] 218

2657. **маргариновой кислоты метиловый эфир** (гептадекановой кислоты метиловый эфир) $CH_3(CH_2)_{15}COOCH_3$; M 284,48; $T_{пл}$ 29,7°; Давл. паров: 1 (148°); Лит.: [642] 15

2658. **масляная кислота** (бутановая кислота) бц. ж. $CH_3CH_2CH_2COOH$; M 88,1; $T_{пл}$ -5,26°; $T_{кип}$ 163,5°; Раств.: вода: смеш. (-4.1°), эф.: смеш. (-4.1°), этанол: смеш. (-4.1°); Пл.: 0,9577 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,398 (20°); pK_a (1) = 4,82 (25°, вода); ДП: 2,97

(20°) ; Дип.: 0,93 (20°); Вязк.: 1,814 (15°); Пов.нат.: 26,74 (20°); $Т_{крит}$: 355; $Р_{крит}$: 5,27; Лит.: [338] 12, [1021] 652, [768] 159; Синт.: [309] 281

2659. **масляной кислоты ангидрид** $(C_3H_7CO)_2O$; M 158,2; $Т_{кип}$ 198,2°; Пл.: 0,969 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [338] 12

2660. **масляной кислоты бутиловый эфир** (бутилбутаноат, бутилбутират) бц. ж. $C_3H_7COOC_4H_9$; M 144,211; $Т_{пл}$ -91,5°; $Т_{кип}$ 166,4°; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8721 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 770-771, [835] 6; Синт.: [858] 147-148

2661. **масляной кислоты хлорангидрид** (бутироилхлорид) ж. $CH_3CH_2CH_2COCl$; M 106,55; $Т_{пл}$ -89°; $Т_{кип}$ 99-102°; Лит.: [1026] 89

2662. **меди(II) азид** бур. крист. $Cu(N_3)_2$; M 147,586; $Т_{пл}$ 120°; $Т_{разл}$ 150°; рПР (0) = 7,75 (25°, вода); Лит.: [640] 306, [278] 234-236

2663. **меди(II) ацетат моногидрат** (медянка) темно-зелен. моноклинные крист. $Cu(CH_3COO)_2 \cdot H_2O$; M 199,64; $Т_{пл}$ 115°; $Т_{разл}$ 240°; Раств.: вода: р.25 (20°), эф.: р., этанол: р.7,14 (20°); Пл.: 1,882 (20°, г/см^3, т.); n = 1,55 (20°); Лит.: [897] 126-127, [1026] 315

2664. **меди(I) борогидрид** бел. $CuBH_4$; M 78,39; $Т_{разл}$ -12°; Лит.: [611] 269

2665. **меди(I) бромид** бц. кубические крист. CuBr; M 143,45; $Т_{пл}$ 489°; $Т_{кип}$ 1355°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,00105 (25°); Пл.: 4,72 (25°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (570°), 10 (714°), 100 (946°); рПР (0) = 8,28 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -103,5 (т); ΔG^0_{298}: -99,58 (т); S^0_{298}: 96,11 (т); C_p^0: 54,73 (т); $\Delta H_{пл}$: 7,2; $\Delta H_{кип}$: 68,2; Лит.: [768] 80

2666. **меди(II) бромид** черн. моноклинные крист. $CuBr_2$; M 223,35; $Т_{пл}$ 498°; Раств.: аммиак жидкий: р., ацетон: р., бензол: н.р., вода: 107,5 (0°), 126,8 (20°), 127,8 (30°), 131,5 (50°), пиридин: р., этанол: р.; Пл.: 4,71 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -143 (т); ΔG^0_{298}: -131,1 (т); S^0_{298}: 146 (т); Лит.: [1026] 315, [768] 80

2667. **меди(I) трет-бутилацетиленид** $(CH_3)_3C\text{-}CCCu$; M 144,68; $Т_{разл}$ 150°; Лит.: [1046] 528

2668. **меди(II) гексафторацетилацетонат** крист. $C_{10}H_2CuF_{12}O_4$; M 477,648; $Т_{пл}$ 98°; $Т_{кип}$ 220°; $Т_{разл}$ 220°; Раств.: ацетон: р., метанол: р., толуол: р.; Лит.: [328] 140

2669. **меди(II) гидроксид** голуб. пор. $Cu(OH)_2$; M 97,56; $Т_{разл}$ 100-400°; Разл. на: меди(II) оксид, вода; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,37 (20°, г/см^3, т.); pK_b (2) = 6,47 (25°, вода); рПР (0) = 19,66 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -444,3 (т); ΔG^0_{298}: -359,4 (т); S^0_{298}: 84 (т); C_p^0: 96 (т); Лит.: [1026] 315, [767] 80, [1066] 52-58

2670. **меди(II) глицинат** $(H_2NCH_2COO)_2Cu$; M 211,63; $Т_{пл}$ 130°; Раств.: вода: м.р., этанол: н.р.; Лит.: [638] 177

2671. **меди дифосфид** моноклинные крист. CuP_2; M 125,49; $Т_{пл}$ 891°; Лит.: [1024] 133

2672. **меди(I) иодид** бц. кубические крист. CuI; M 190,45; $Т_{пл}$ 600°; $Т_{кип}$ 1320°; Раств.: вода: о.м.р.; Пл.: 5,65 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 10 (654°), 100 (905°); рПР (0) = 12 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -68 (т); ΔG^0_{298}: -69,7 (т); S^0_{298}: 96,7 (т); C_p^0: 54 (т); $\Delta H_{пл}$: 8,28; $\Delta H_{кип}$: 25; Лит.: [898] 746, [768] 80

2673. **меди(II) молибдат** желтовато-зел. крист. $CuMoO_4$; M 223,484; $Т_{пл}$ 850°; Лит.: [1026] 315

2674. **меди(II) нитрат тригидрат** син. крист. $Cu(NO_3)_2 \cdot 3H_2O$; M 241,6; $Т_{пл}$ 114,5°; Раств.: вода: 83,5 (0°), 100 (10°), 124,7 (20°), 150,6 (25°), 156,4 (30°), 163,2 (40°), 171,7 (50°), 181,7 (60°), 207,7 (80°), 247,2 (100°), этанол: р.; Пл.: 2,32 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1217 (т); $ЛД_{50}$: 940 (б. крысы, в/ж); Лит.: [768] 80

2675. **меди(I) оксид** (куприт) красн. кубические крист. Cu_2O; M 143,09; $Т_{пл}$ 1242°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 6, (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -173,2 (т); ΔG^0_{298}: -150,5 (т); S^0_{298}: 92,93 (т); C_p^0: 63,64 (т); $\Delta H_{пл}$: 64,22; $ЛД_{50}$: 470 (крысы); Лит.: [1021] 669-670, [768] 80

2676. **меди(II) оксид** (тенорит) черн. моноклинные крист. CuO; M 79,55; $T_{разл}$ 800°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,45 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -162 (т); ΔG^0_{298}: -129,4 (т); S^0_{298}: 42,63 (т); C_p^0: 42,3 (т); Лит.: [768] 80

2677. **меди(III) оксид** красн. Cu_2O_3; M 175,09; $T_{разл}$ 400°; Лит.: [328] 497, [905] 400-401

2678. **меди(II) 8-оксихинолят** (купроцин, хинолят 15) зеленовато-желт. пор. $Cu(OC_9H_6N)_2$; M 351,846; $T_{пл}$ 175-178°; $ЛД_{50}$: 10000 (крысы); Лит.: [562] 270

2679. **меди(I) роданид** бел. крист. CuSCN; M 121,62; $T_{разл}$ 1084°; Раств.: вода: 0,0005 (18°), эф.: р., этанол: н.р.; Пл.: 2,843 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 124-125, [898] 746, [611] 265

2680. **меди(I) селенид** Cu_2Se; M 206,05; $T_{пл}$ 1113°; Лит.: [1023] 313

2681. **меди(II) стеарат** сине-зелен. аморфн. пор. $Cu(C_{17}H_{35}COO)_2$; M 630,485; $T_{пл}$ 250°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., пиридин: р., этанол: н.р.; Лит.: [328] 140

2682. **меди(II) сульфат** (халькокианит) бц. ромбические крист. $CuSO_4$; M 159,6; $T_{разл}$ 650°; Разл. на: меди(II) оксид, серы(IV) оксид, кислород; Раств.: вода: 14,3 (0°), 17,2 (10°), 20,5 (20°), 22,3 (25°), 24,4 (30°), 28,7 (40°), 33,7 (50°), 39,5 (60°), 55,5 (80°), 77 (100°), 82,5 (150°), метанол: 0,77 (15°), 1,04 (18°), 1,42 (25°), 2,99 (45°), этанол: н.р.; Пл.: 3,6 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -770,9 (т); ΔG^0_{298}: -661,8 (т); S^0_{298}: 109 (т); C_p^0: 98,87 (т); T_N: 54,3; Лит.: [1021] 671, [768] 80

2683. **меди(II) сульфат пентагидрат** (медный купорос, медь сернокислая пятиводная, халькантит) син. триклинные крист. $CuSO_4 \cdot 5H_2O$; M 249,68; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: х.р.35,6 (20°), 205 (100°), метанол: р., этанол: 1,1 (3°); Пл.: 2,28 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -2279,4 (т); ΔG^0_{298}: -1879,9 (т); S^0_{298}: 300 (т); C_p^0: 281 (т); Лит.: [897] 124-125, 265, [1021] 671, [1090] 166, [284] 68, [393] 109, [412] 166-169, [768] 80

2684. **меди(I) сульфид** (медный блеск, халькозин) черн. ромбические крист. Cu_2S; M 159,15; $T_{пл}$ 1129°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 5,6 (20°, г/см^3, т.); рПР (0) = 48 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -79,5 (т); ΔG^0_{298}: -86,3 (т); S^0_{298}: 121 (т); C_p^0: 76,32 (т); $\Delta H_{пл}$: 11,3; Лит.: [1022] 5, [768] 80-81

2685. **меди(II) сульфид** черн. гексагональные крист. CuS; M 95,61; $T_{разл}$ 450°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 4,68 (20°, г/см^3, т.); рПР (0) = 35,2 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -53,1 (т); ΔG^0_{298}: -53,6 (т); S^0_{298}: 66,5 (т); C_p^0: 47,82 (т); Лит.: [377] 36, 505, [768] 81

2686. **меди(I) тиоцианат** CuSCN; M 121,63; $T_{пл}$ 1084°; Раств.: вода: 0,0005 (18°); Пл.: 2,85 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1023] 586

2687. **меди(II) фторид** бц. кубические крист. CuF_2; M 101,54; $T_{пл}$ 770°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 4,75 (20°), реаг. (100°), фтороводород: 0,001 (12°), этанол: р.; Пл.: 4,23 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -537,6 (т); ΔG^0_{298}: -487,8 (т); S^0_{298}: 68,6 (т); C_p^0: 70,3 (т); $\Delta H_{пл}$: 39; Лит.: [377] 166, [768] 81

2688. **меди(I) хлорид** бц. кубические крист. CuCl; M 99; $T_{пл}$ 430°; $T_{кип}$ 1212°; Раств.: ацетон: н.р., вода: м.р., эф.: н.р.; Пл.: 3,7 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (546°), 10 (702°), 100 (960°); рПР (0) = 6 (20°, вода); Вязк.: 2,54 (527°), 1,92 (607°), 1,44 (697°); Пов.нат.: 92 (450°); ΔH^0_{298}: -137,2 (т); ΔG^0_{298}: -120,1 (т); S^0_{298}: 87 (т); C_p^0: 48,5 (т); $\Delta H_{пл}$: 10,25; $\Delta H_{кип}$: 21,7; Лит.: [898] 746, [1022] 5, [768] 81, [905] 354

2689. **меди(II) хлорид** темно-коричнев. моноклинные крист. $CuCl_2$; M 134,45; $T_{пл}$ 596°; Раств.: аммиак жидкий: р., ацетон: 3 (18°), вода: 69,2 (0°), 71,5 (10°), 74,5 (20°), 76,4 (25°), 78,3 (30°), 81,8 (40°), 85,5 (50°), 89,4 (60°), 98 (80°), 110,5 (100°), эф.: р., метанол: 56,5 (0°), 58,6 (20°), 61,8 (40°), 66,4 (60°), пиридин: р., этанол: 43,3 (0°), 50 (20°), 58,3 (40°), 70,8 (60°); Пл.: 3,05 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -215,6 (т); ΔG^0_{298}: -171,4 (т); S^0_{298}: 108,1 (т); C_p^0: 71,88 (т); $ЛД_{50}$: 140 (б. крысы, в/ж); Лит.: [1022] 5, [768] 81

2690. **меди(II) хлорид дигидрат** зелен. ромбические крист. $CuCl_2 \cdot 2H_2O$; M 170.48; $T_{разл}$ 110°; Разл. на: меди(II) хлорид, вода; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 2,38 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -818,6 (т); ΔG^0_{298}: -660,1 (т); S^0_{298}: 190,6 (т); Лит.: [768] 81

2691. **медь** (copper) красн. кубические мет. Cu; M 63,55; $T_{пл}$ 1083°; $T_{кип}$ 2543°; Раств.: вода: н.р., ртуть: 0,0032 (18°); Пл.: 8,96 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (1617°), 10 (1910°), 100 (2312°); Вязк.: 3,33 (1100°), 3,12 (1200°); Пов.нат.: 1120 (1140°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 33,15 (т); C_p^0: 24,4 (т); $\Delta H_{пл}$: 13; $\Delta H_{кип}$: 302; Лит.: [617] 10, [1022] 6-8, [1026] 320, [348] 528, [386] 51, [393] 68, [742] 7-12, [768] 80, [969] 89

2692. **мезаконовая кислота** (метилфумаровая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $HOOCC(CH_3){=}CHCOOH$; M 130,11; $T_{пл}$ 202-204°; pK_a (1) = 3,09 (25°, вода); Лит.: [897] 774-775, [898] 90

2693. **мезо-винная кислота** бц. табличковидные крист. $HOOCCH(OH)CH(OH)COOH$; M 150,09; $T_{пл}$ 140°; pK_a (1) = 3,22 (25°, вода); pK_a (2) = 4,82 (25°, вода); Лит.: [897] 574-575, [898] 86

2694. **мезоксалевая кислота гидрат** (кетомалоновая кислота гидрат) $(HO)_2C(COOH)_2$; M 136,06; $T_{пл}$ 121°; $T_{разл}$ 121°; Лит.: [1020] 110

2695. **мекамиламина гидрохлорид** (2,2,3-триметил-3-метиламинобицикло[2.2.1]гептана гидрохлорид, инверсина гидрохлорид, мевазина гидрохлорид, мекамин, плегангина гидрохлорид) бел. крист. $C_{11}H_{22}ClN$; M 203,8; $T_{пл}$ 246°; Раств.: вода: л.р., глицерин: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [445] 205, [748] 282

2696. **мекамиламина пикрат** $C_{17}H_{24}N_4O_7$; M 396,397; $T_{пл}$ 190°; Лит.: [748] 282

2697. **меламин** (2,4,6-триамино-1,3,5-триазин, 2,4,6-триамино-симм-триазин, циануртриамид) бц. моноклинные крист. (р.п. вода) $C_3N_3(NH_2)_3$; M 126,12; $T_{пл}$ 354°; $T_{разл}$ 354°; Разл. на: мелем, аммиак; Раств.: аммиак жидкий: пл.р.3,48 (14.5°), 1 (134°), вода: 0,5 (20°), 4 (90°), эф.: н.р., орг. р-ли: н.р., этанол: р. (78°); Пл.: 1,571 (20°, г/см^3, т.); n = 1,872 (20°); pK_{BH^+} (1) = 6,47 (25°, вода); pK_{BH^+} (2) = 0,37 (25°, вода); pK_{BH^+} (3) = -2,83 (25°, вода); ΔH^0_{298}: -64,3 (т); $\Delta H_{сгор}$: 1976,2; Лит.: [338] 479-480, [513] 108-109, [897] 776-777, [1022] 21, [1026] 319, [212] 303-304, [378] 107, [768] 159

2698. **мелатонин** (N-(2-(5-метокси-1H-индол-3-ил)этил)ацетамид, N-ацетил-5-метокситриптамин, мелаксен) бел. листовидные крист. $C_{13}H_{16}N_2O_2$; M 232,3; CAS 75-31-4; $T_{пл}$ 117°; Раств.: бензол: м.р., вода: м.р., петр.эф.: пл.р., этанол: р.; Лит.: [784] 520-521, [415] 17

2699. **мелем** (2,6,10-триамино-сим-гептазин, циамеллуровой кислоты триамид) сер. ам. в-во $C_6H_6N_{10}$; M 218,13; CAS 1502-47-2; $T_{разл}$ 450°; Раств.: вода: пл.р.0,0003 (25°), 0,007 (100°), орг. р-ли: пл.р.; Пл.: 1,686 (20°, г/см^3, т.); pK_{BH^+} (1) = 12,6 (20°, вода); pK_{BH^+} (2) = 2,17 (20°, вода); pK_{BH^+} (3) = 0,94 (20°, вода); pK_{BH^+} (4) = -1,83 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -15,7 (т); $\Delta H_{сгор}$: -3236,4; ЛД$_{50}$: 1200 (мыши-самки, п/о); Лит.: [1022] 23, [935] 49

2700. **меллитовая кислота** (бензолгексакарбоновая кислота) бц. игольчатые крист. $C_6(COOH)_6$; M 342,18; $T_{пл}$ 286°; Раств.: вода: л.р., этанол: р.; pK_a (1) = 1,4 (25°, вода); pK_a (2) = 2,19 (25°, вода); pK_a (3) = 3,31 (25°, вода); pK_a (4) = 4,78 (25°, вода); pK_a (5) = 5,89 (25°, вода); pK_a (6) = 6,96 (25°, вода); ЛД$_{50}$: 1025 (); Лит.: [897] 776-777, [898] 90

2701. **меллитовой кислоты триангидрид** $C_6((CO)_2O)_3$; M 288; Раств.: бензол: пл.р., вода: н.р. (20°), реаг. (100°), эф.: пл.р., хлф.: пл.р.; Давл. паров: 3 (200°); Лит.: [831] 60

2702. **менделеевий** Md; M 258; $T_{пл}$ 827°; Лит.: [76] 1-13, 1-195 - 1-196, [377] 581, 594

2703. **цис-1,8-ментандиол гидрат** (цис-терпингидрат, цис-терпинолгидрат) бц. ромбические крист. $C_{10}H_{22}O_3$; M 190,28; $T_{пл}$ 117,1°; $T_{разл}$ 117°; Раств.: вода: 0,36

(20°), эф.: 0,714 (15°), хлф.: 0,745 (15°), этанол: 7,94 (15°); Лит.: [897] 966-967, [284] 236-237, [477] 824; Синт.: [331] 203-204

2704. **l-ментол** (l-3-п-ментанол, l-гексагидротимол) бц. игольчатые крист. $C_{10}H_{20}O$; М 156,27; $Т_{пл}$ 35,5°; $Т_{кип}$ 215°; Раств.: аммиак жидкий: р., вода: 0,04 (20°), диоксид серы: р., эф.: л.р., петр.эф.: р., скипидар: р., укс.: р., хлф.: р., этанол: л.р.; Пл.: 0,89 (15°, г/см^3, т.); Давл. паров: 10 (98°); $Т_{всп}$: 86; $Т_{свосп}$: 272; $ЛД_{50}$: 3300 (крысы, п/о); Лит.: [891] 73, [897] 778-779, [1022] 34, [284] 236-237, [748] 62, [1000] 62-66

2705. **l-ментон** (l-3-п-ментанон) бц. ж. $C_{10}H_{18}O$; М 154,25; $Т_{пл}$ -6,6°; $Т_{кип}$ 207°; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8954 (20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 10 (81°); Лит.: [897] 778-779; Синт.: [858] 246-247

2706. **мепротан** (2-метил-2-пропилпропандиола-1,3 дикарбаминовый эфир, андраксин, мепробамат) бел. крист. $C_9H_{18}N_2O_4$; М 218,25; $Т_{пл}$ 107°; Раств.: ацетон: л.р., вода: м.р., эф.: м.р., этанол: л.р.; Лит.: [1026] 322-323, [284] 143

2707. **меридил** (метилфенидат, риталин, фенил(2-пиперидил)уксусной кислоты метилового эфира гидрохлорид, центедрин) крист. $C_{14}H_{20}ClNO_2$; М 269,77; $Т_{пл}$ 197°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; pK_{BH^+} (1) = 8,9 (25°, вода); Лит.: [901] 890-891, [1026] 323, [274] 144, [1072] 232

2708. **2-меркаптоимидазолин** (2-имидазолинтион, мерказин И, этилентиомочевина) $C_3H_6N_2S$; М 102,158; $Т_{пл}$ 199-204°; $ЛД_{50}$: 233,6 (б. мыши, п/о); Лит.: [338] 439, [1026] 323

2709. **меркаптоуксусная кислота** (тиогликолевая кислота) бц. ж. $HSCH_2COOH$; М 92,11; $Т_{пл}$ -16,5°; Пл.: 1,325 (20°, к в.4, ж.); pK_a (1) = 3,6 (25°, вода, COOH); pK_a (2) = 10,56 (25°, вода, SH); $ЛД_{50}$: 125 (б. крысы, в/ж), 250 (б. мыши, в/ж); Лит.: [338] 384-385, [897] 1026-1027; Синт.: [318] 582

2710. **2-меркаптоэтанол** бц. ж. $HSCH_2CH_2OH$; М 78,13; $Т_{кип}$ 157-158°; Раств.: вода: л.р., этанол: л.р.; Давл. паров: 742 (158°); $ЛД_{50}$: 190 (б. мыши), 224 (крысы); Лит.: [338] 382-383, [832] 440-441

2711. **мескалин** (2-(3,4,5-триметоксифенил)этиламин, мецкалин) бц. маслянистая ж. $(CH_3O)_3C_6H_2CH_2CH_2NH_2$; М 211,26; $Т_{пл}$ 35°; $Т_{кип}$ 180°; Раств.: бензол: р., вода: р., эф.: н.р., хлф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 21 (180°); Лит.: [294] 106-111, [825] 324-325, [897] 796-797, [928] 208, [274] 142, [594] 6, [628] 11, [908] 257-259

2712. **метаборная кислота моноклинная форма** моноклинные крист. HBO_2; М 43,82; $Т_{пл}$ 201°; $Т_{разл}$ 600°; Разл. на: бора оксид, вода; pK_a (1) = 9,12 (18°, вода); Лит.: [898] 78, [1020] 305, [376] 196, [611] 10

2713. **метазид** (метилен-бис-(изоникотиноилгидразон)) бел. крист. $(C_5H_4NCONHNH)_2CH_2$; М 286,289; $Т_{пл}$ 180°; $Т_{разл}$ 180°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [284] 279

2714. **метакриловой кислоты бутиловый эфир** бц. ж. $CH_2{=}C(CH_3)COOCH_2CH_2CH_2CH_3$; М 142,196; $Т_{пл}$ -76°; $Т_{кип}$ 163°; $ЛД_{50}$: 18-25 (б. крысы, п/о), 12,9-13,5 (б. мыши, п/о), 25 (кролики, п/о); Лит.: [1020] 336, [1077] 72

2715. **метакриловой кислоты метиловый эфир** (2-метилпропеновой кислоты метиловый эфир, метилметакрилат) бц. ж. $CH_2{=}C(CH_3)COOCH_3$; М 100,12; $Т_{пл}$ -48°; $Т_{кип}$ 100°; Раств.: ацетон: смеш., вода: 1,5 (30°), глицерин: м.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,946 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4162 (20°); Давл. паров: 5 (-10°), 20 (11°), 32 (24°), 100 (47°), 400 (82°); $ЛД_{50}$: 3600 (б. мыши, п/о); Лит.: [338] 182-184, [768] 160

2716. **метакриловой кислоты этиловый эфир** (этилметакрилат) $CH_2{=}C(CH_3)COOCH_2CH_3$; М 114,142; $Т_{кип}$ 119°; Лит.: [1026] 720

2717. **метан** (methane, болотный газ, рудничный газ) бп. г. CH_4; М 16,04; $Т_{пл}$ -182,48°; $Т_{кип}$ -161,49°; Раств.: вода: 0,004 (0°), 0,0034 (5°), 0,003 (10°), 0,0026 (15°), 0,0024 (20°), 0,0022 (25°), 0,0012 (100°); Пл.: 0,436 (-170°, г/см^3, ж.), 0,415 (-164°,

г/см^3, ж.), 0,0007168 (0°, г/см^3, г.); Давл. паров: 1 (-206°), 10 (-195,4°), 40 (-187,7°), 100 (-181,5°), 400 (-168,8°); pK_a (1) = 40 (20°, вода); ДП: 1,7 (-173°) : Дип.: 0 (20°); Ск.зв.: 430 (0°, состояние среды - газ); ΔH^0_{298}: -74,85 (г); ΔG^0_{298}: -50,79 (г); S^0_{298}: 186,19 (г); C_p^0: 35,71 (г); $\Delta H_{пл}$: 0,94; $\Delta H_{кип}$: 8,178; $T_{свосп}$: 537; $\Delta H_{сгор}$: 882; $T_{крит}$: -82,3; $P_{крит}$: 4,71; $Пл_{крит}$: 0,162; Лит.: [896] 618, [897] 780-781, [898] 316-317, [54] 1.254, [768] 160, [787] 470-473

2718. **метандростенолон** (17альфа-метиландростадиен-1,4-ол-17бета-он-3) бел. крист. $C_{21}H_{30}O$; M 298,4623; $T_{пл}$ 165°; Раств.: вода: о.м.р., эф.: м.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [1026] 327, [284] 445

2719. **1,6-метано[10]аннулен** бледно-желт. крист. $C_{11}H_{10}$; M 142,197; $T_{пл}$ 29°; Лит.: [881] 82

2720. **метансульфокислота** CH_3SO_3H; M 96,106; $T_{пл}$ 20°; Раств.: вода: смеш.; Пл.: 1,4844 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 10 (167°); H_0 (1) = -7,86 (25°); pK_a (1) = 0 (25°, вода); Лит.: [1024] 216, [1026] 327, [259] 127, [914] 110, 115

2721. **метансульфокислоты амид** $CH_3SO_2NH_2$; M 95,124; $T_{пл}$ 88°; pK_a (1) = 10,8 (25°, вода); Лит.: [1023] 453, [914] 113

2722. **метансульфокислоты ангидрид** призматические крист. (р.п. диэтиловый эфир) $(CH_3SO_2)_2O$; M 174,196; $T_{пл}$ 71°; Лит.: [54] 1.254, [914] 115

2723. **метансульфокислоты метиловый эфир** $CH_3SO_3CH_3$; M 110,13; Давл. паров: 748 (203°); Лит.: [914] 117

2724. **метансульфокислоты фторангидрид** (метансульфофторид) CH_3SO_2F; M 98,097; $T_{кип}$ 124,2°; Лит.: [914] 116

2725. **метансульфокислоты хлорангидрид** (methanesulfonyl chloride, метансульфохлорид) ж. CH_3SO_2Cl; M 114,55; $T_{пл}$ -32°; $T_{кип}$ 161°; Пл.: 1,4805 (18°, к в.4, ж.); Лит.: [1023] 473, [54] 1.254, [914] 115-116

2726. **метантиол** (methanethiol, метилмеркаптан) г. CH_3SH; M 48,1; $T_{пл}$ -123,1°; $T_{кип}$ 6°; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р., этанол: р.; Пл.: 0,868 (20°, г/см^3, ж.), 0,8599 (25°, г/см^3, ж.); Лит.: [338] 375, [897] 788-789, [54] 1.255, [417] 694-700

2727. **метацин** (бензиловой кислоты 2-диметиламиноэтилового эфира иодметилат) бел. крист. $(C_6H_5)_2C(OH)COOCH_2CH_2N(CH_3)_3I$; M 441,3; $T_{пл}$ 194°; Раств.: ацетон: г.р., бензол: т.р., вода: 0,5 (20°), эф.: н.р., хлф.: т.р., этанол: м.р.; Лит.: [901] 890-891, [284] 134; Синт.: [813] 97

2728. **метилалюминия борогидрид** $CH_3Al(BH_4)_2$; M 71,702; $T_{пл}$ -76°; Лит.: [376] 219

2729. **метиламин** (aminomethane, carbinamine, methylamine, аминометан) бц. г. CH_3NH_2; M 31,06; CAS 74-89-5; $T_{пл}$ -93,5°; $T_{кип}$ -6,5°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 59,51 (20°), 55,56 (25°), 28,06 (60°), эф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 0,699 (-11°, г/см^3, ж.); pK_{BH^+} (1) = 10,62 (25°, вода); Лит.: [640] 80, [241] 14, [768] 160

2730. **метиламина гидрохлорид** листовидные крист. (р.п. этанол) $CH_3NH_2 \cdot HCl$; M 67,52; $T_{пл}$ 226°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., этанол: 23 (78°); Давл. паров: 15 (230°); Лит.: [897] 790-791; Синт.: [480] 56-57, [858] 249-252

2731. **N-метил-4-аминофенола сульфат** (метол) бц. крист. $(CH_3NHC_6H_4OH)_2 \cdot H_2SO_4$; M 344,38; $T_{пл}$ 240-260°; $T_{разл}$ 260°; Раств.: вода: 4,8 (15°), эф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [1026] 339

2732. **метиламин - триметилалюминий (1/1)** $(CH_3)_3Al \cdot CH_3NH_2$; M 103,142; $T_{разл}$ 70°; Лит.: [376] 251

2733. **метиламмония перхлорат** (метиламина перхлорат) бц. пластинчатые крист. $CH_3NH_3ClO_4$; M 131,516; $T_{пл}$ 255°; $T_{разл}$ 338°; Разл. на: аммония перхлорат; Раств.: 2-метоксиэтанол: х.р., ацетон: х.р., ацетонитрил: х.р., бутилацетат: м.р., вода: 110 (-10°), 120 (0°), 150 (10°), 190 (20°), 250 (30°), ДМСО: х.р., ДМФА: х.р., диоксан: м.р., эф.: н.р., изопропанол: х.р., метанол: х.р., тетрагидрофуран: м.р., укс.: м.р., этанол: х.р., этилацетат: м.р.; Пл.: 1,72 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [921], [1057] 71

2734. **N-метиламфетамин** (метамфетамин) ж. $C_6H_5CH_2CH(NHCH_3)CH_3$; M 149.2328; Раств.: вода: о.х.р., эф.: л.р., петр.эф.: л.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Давл. паров: 20 (95°); Лит.: [748] 280

2735. **N-метиламфетамина гидрохлорид** (1-фенил-2-метиламинопропана гидрохлорид, метамфетамина гидрохлорид, первитин) бел. крист. $C_6H_5CH_2CH(NHCH_3)CH_3 \cdot HCl$; M 185,7; $T_{пл}$ 171°; Раств.: вода: р., эф.: о.х.р., хлф.: л.р., этанол: р.; Лит.: [901] 914-915, [274] 143, [748] 280, [994] 231

2736. **метиландростендиол** (17альфа-метиландростен-5-диол-3бета,17бета) бел. крист. ; $T_{пл}$ 200°; Раств.: вода: н.р., эф.: м.р., хлф.: т.р., этанол: р.; Лит.: [284] 445

2737. **2-метиланилин** (орто-толиламин, орто-толуидин) $CH_3C_6H_4NH_2$; M 107,15; $T_{пл}$ -24,5°; $T_{кип}$ 200,2°; Раств.: ацетон: х.р., вода: 1,66 (20°), эф.: х.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,9984 (20°, к в.4, ж.); n = 1,5728 (20°); pK_{BH^+} (1) = 9,61 (20°, вода); $ЛД_{50}$: 550 (б. мыши, в/ж); Лит.: [1023] 603, [1026] 583

2738. **3-метиланилин** (мета-толиламин, мета-толуидин) C_7H_9N; M 107,15; $T_{пл}$ -30,4°; $T_{кип}$ 204,4°; Пл.: 0,989 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,5685 (20°); $ЛД_{50}$: 740 (б. мыши, в/ж, в масле); Лит.: [1026] 583

2739. **4-метиланилин** (4-аминотолуол, п-толиламин, пара-толиламин, пара-толуидин) $CH_3C_6H_4NH_2$; M 107,15; $T_{пл}$ 45°; $T_{кип}$ 200,6°; Раств.: ацетон: р., вода: 0,74 (21°), эф.: р., метанол: р., сероуглерод: р., этанол: л.р.; Пл.: 1,046 (20°, к в.4, т.), 0,973 (50°, к в.4, ж.); n = 1,5532 (20°); Давл. паров: 10 (82,2°), 35 (100,2°); $ЛД_{50}$: 330 (б. мыши, в/ж, в масле); Лит.: [897] 990-991, [1026] 583

2740. **N-метиланилин** желт. ж. C_7H_9N; M 107,15; $T_{пл}$ -57°; $T_{кип}$ 195,7°; Раств.: ацетон: х.р., вода: т.р., эф.: смеш., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,986 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,5714 (20°); Давл. паров: 10 (79,2°), 15 (86°), 25 (95°); pK_{BH^+} (1) = 4,82 (25°, вода); ДП: 5,97 (22°) ; Дип.: 1,64 (20°); Вязк.: 2,02 (25°); Пов.нат.: 39,6 (20°); $\Delta H_{сгор}$: 4073,1; $T_{крит}$: 428,6; $P_{крит}$: 5,2; Лит.: [897] 428-429, [1020] 89, [768] 160; Синт.: [383] 68

2741. **2-метил-9,10-антрахинон** желт. игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_{15}H_{10}O_2$; M 222,2; $T_{пл}$ 182-183°; Лит.: [832] 28-29; Синт.: [858] 253-254

2742. **метиларсин** (methylarsine) CH_3AsH_2; M 91,97; CAS 593-52-2; $T_{пл}$ -143°; $T_{кип}$ 2°; Раств.: вода: 0,0085 (20°); Лит.: [241] 15, [613] 20

2743. **2-метилбензальдегид** (о-толуиловый альдегид) ж. $CH_3C_6H_4CHO$; M 120,15; $T_{кип}$ 197°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,0386 (19°, к в.4, ж.), 1,039 (20°, к в.4, ж.); Давл. паров: 10 (94°); Лит.: [897] 996-997; Синт.: [249] 203-204

2744. **3-метилбензальдегид** (м-толуиловый альдегид) $CH_3C_6H_4CHO$; M 120.2; $T_{кип}$ 199°; Лит.: [832] 40-41; Синт.: [249] 203-204

2745. **4-метилбензальдегид** $CH_3C_6H_4CHO$; M 120,2; $T_{кип}$ 204°; Лит.: [832] 40-41; Синт.: [249] 203-204, [662] 15

2746. **N-(N-(S)-альфа-метилбензиламино(3,5-дихлорфенилимино)метил)-2-аминоуксусная кислота** $C_{17}H_{17}Cl_2N_3O_2$; M 366.242; $T_{пл}$ 202°; Лит.: [719]

2747. **N-метил-N-бензилпропаргиламина гидрохлорид** (N-methyl-N-propargylbenzylamine hydrochloride, pargyline, паргилин) $C_6H_5CH_2N(CH_3)CH_2CCH \cdot HCl$; M 195,69; CAS 306-07-0; $T_{пл}$ 160°; Лит.: [27] 875, [644] 111-112

2748. **2-метилбензойная кислота** (о-толуиловая кислота) бц. игольчатые крист. $CH_3C_6H_4COOH$; M 136.15; $T_{пл}$ 104-108°; pK_a (1) = 3.92 (25°, вода); Лит.: [897] 992-993, [898] 94

2749. **3-метилбензойная кислота** (м-толуиловая кислота) бц. призматические крист. (р.п. вода) $CH_3C_6H_4COOH$; M 136,15; $T_{пл}$ 109-112°; pK_a (1) = 4,27 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 1630 (б. мыши); Лит.: [897] 994-995, [898] 94

2750. **4-метилбензойная кислота** (п-толуиловая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $CH_3C_6H_4COOH$; M 136,15; $T_{пл}$ 179,6-181°; $T_{возг}$ 275°; pK_a (1) = 4,36 (25°, вода); Лит.: [897] 994-995, [898] 94

2751. **3-метилбензойной кислоты диэтиламид** (ДЭТА, м-диэтилтолуамид, м-толуиловой кислоты диэтиламид) $CH_3C_6H_4CON(C_2H_5)_2$; М 191,28; $Т_{разл}$ 288-292°; $ЛД_{50}$: 3700 (б. мыши, п/о), 800 (б. мыши, п/к), 2000 (крысы, в/ж); Лит.: [338] 46

2752. **4-метилбензолсульфокислота** (п-толуолсульфокислота) моноклинные крист. $CH_3C_6H_4SO_3H$; М 172,2; $Т_{пл}$ 92°; $Т_{кип}$ 140°; Раств.: вода: л.р., эф.: р., этанол: р.; pK_a (1) = 0,7 (25°, вода); Лит.: [897] 1006-1007, [898] 94; Синт.: [1061] 240-241

2753. **4-метилбензолсульфокислоты бутиловый эфир** (п-толуолсульфокислоты бутиловый эфир) $CH_3C_6H_4SO_3CH_2CH_2CH_2CH_3$; М 228,31; Давл. паров: 3 (164°); Лит.: [57] 518; Синт.: [858] 149-151

2754. **N-(4-метилбензолсульфонил)-N'-бутилмочевина** (бутамид) бел. крист. $CH_3C_6H_4SO_2NHCONHC_4H_9$; М 270,35; $Т_{пл}$ 128°; Раств.: ацетон: л.р., вода: н.р., эф.: м.р., хлф.: л.р., этанол: р.; Лит.: [284] 191-192

2755. **метилбериллия метоксид** CH_3BeOCH_3; М 55,081; $Т_{пл}$ 25°; Лит.: [376] 130

2756. **метилбериллия этоксид** $CH_3BeOC_2H_5$; М 68,099; $Т_{пл}$ 30°; Лит.: [376] 130

2757. **4-метил-2,5-бис-(метилтио)амфетамина гидрохлорид** (4-methyl-2,5-bis-(methylthio)amphetamine hydrochloride, bis-TOM) бел. крист. $CH_3(CH_3S)_2C_6H_3CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; М 278,885; $Т_{пл}$ 229°; Лит.: [216] 40-42

2758. **2-метилбицикло[2.2.2]октан** крист. $CH(CH_2CH_2)_3CCH_3$; М 124,2; $Т_{пл}$ 33-34°; $Т_{кип}$ 157-158,5°; Лит.: [832] 126-127

2759. **2-метил-1,3-бутадиен** (изопрен) бц. ж. $CH_2=C(CH_3)CH=CH_2$; М 68,12; $Т_{пл}$ -145,95°; $Т_{кип}$ 34,067°; Пл.: 0,6849 (16°, к в.4, ж.), 0,6809 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4219 (20°); Лит.: [768] 150

2760. **2-метилбутан** (изопентан) бц. ж. $(CH_3)_2CHCH_2CH_3$; М 72,146; $Т_{пл}$ -159,89°; $Т_{кип}$ 27,85°; Лит.: [1022] 460

2761. **d-2-метилбутандиовая кислота** (d-метилянтарная кислота, пировинная кислота) крист. $HOOCCH(CH_3)CH_2COOH$; М 132,12; $Т_{пл}$ 115°; pK_a (1) = 4,07 (25°, вода); pK_a (2) = 5,64 (25°, вода); Лит.: [897] 890-891, [898] 93

2762. **3-метилбутановая кислота** (изовалериановая кислота, изопропилуксусная кислота) бц. ж. $(CH_3)_2CHCH_2COOH$; М 102,14; $Т_{пл}$ -37,6°; $Т_{кип}$ 176,7°; pK_a (1) = 4,78 (25°, вода); Лит.: [897] 676-677, [898] 88

2763. **RS-2-метилбутановая кислота** $CH_3CH_2CH(CH_3)COOH$; М 102,1; $Т_{пл}$ -80°; $Т_{кип}$ 176-177°; pK_a (1) = 4,761 (25°, вода); Лит.: [832] 150-151; Синт.: [858] 267-270

2764. **2-метил-2-бутанол** (диметилэтилкарбинол, трет-амиловый спирт, трет-пентанол) $CH_3CH_2C(CH_3)_2OH$; М 88,15; $Т_{пл}$ -11,9°; $Т_{кип}$ 101,8°; Лит.: [1026] 33

2765. **3-метил-1-бутанол** (изоамиловый спирт) бц. ж. $(CH_3)_2CHCH_2CH_2OH$; М 88,15; $Т_{пл}$ -117,2°; $Т_{кип}$ 131,4°; Лит.: [1020] 129

2766. **l-2-метил-1-бутанол** (акт-перв-амиловый спирт) бц. ж. $CH_3CH_2CH(CH_3)CH_2OH$; М 88,15; $Т_{пл}$ 70°; $Т_{кип}$ 128°; Раств.: ацетон: х.р., вода: м.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8193 (20°, к в.4, т.); n = 1,4107 (20°); Давл. паров: 50 (65,7°); Лит.: [768] 122

2767. **2-метил-1-бутантиол** (акт-перв-амилмеркаптан) ж. $CH_3CH_2CH(CH_3)CH_2SH$; М 104,21; $Т_{кип}$ 120°; Пл.: 0,8415 (23°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 552-553

2768. **2-метил-2-бутантиол** (трет-амилмеркаптан) ж. $CH_3CH_2C(CH_3)_2SH$; М 104,21; $Т_{кип}$ 98-100°; Лит.: [1026] 33

2769. **3-метил-1-бутантиол** (изоамилмеркаптан) бц. ж. $CH_3CH(CH_3)CH_2CH_2SH$; М 104,21; $Т_{кип}$ 119°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,835 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 552-553

2770. **3-метилбутилнитрит** (азотистой кислоты изоамиловый эфир, амилнитрит, изоамилнитрит) желтоват. ж. $(CH_3)_2CHCH_2CH_2ONO$; М 117,16; $Т_{кип}$ 99,2°; Раств.: бензол: смеш., вода: о.м.р., эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,87 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,38708 (20,7°); Давл. паров: 60 (30°); Лит.: [339] 116, [1026] 33, [284] 136, [768] 122; Синт.: [365] 85

2771. **метилгермания трихлорид** CH_3GeCl_3; М 194,03; Ткип 111°; Пл.: 1,7053 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4685 (20°); Лит.: [647] 159

2772. **метилгидропероксид** (метила гидроперекись) CH_3OOH; М 48,041; Пл.: 0,996 (20°, к в.4, ж.); Давл. паров: 65 (39°); pK_a (1) = 11,5 (20°, вода); Лит.: [729] 350, [476] 21-22, [773] 32

2773. **N-метилглицин** (N-метилгликоколь, метиламиноуксусная кислота, саркозин) бц. ромбические крист. (р.п. этанол) CH_3NHCH_2COOH; М 89,1; Тпл 210°; Тразл 210°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., этанол: т.р.; pK_{BH^+} (1) = 2,12 (25°, вода); pK_a (1) = 10,2 (25°, вода); Лит.: [897] 940-941

2774. **(-)-1-метил-2-(3,4-дигидроксифенил)аланин** (3-гидрокси-альфа-метил-l-тирозин, допегит, метилдофа) бел. крист. $C_{10}H_{13}NO_4$; М 211,22; CAS 555-30-6; Тпл 290°; Раств.: вода: м.р., эф.: м.р., этанол: м.р.; Лит.: [784] 533, [1026] 331

2775. **О-метил-диметиламидо-цианфосфат** $((CH_3)_2N)(CH_3O)P(O)CN$; М 148,1; Давл. паров: 1,5 (65°); $ЛД_{50}$: 1,9 (); Лит.: [982] 286

2776. **О-(1-метил-2-(N,N-диметиламино)этил)метилфторфосфоната иодметилат** $CH_3P(F)(O)OCH(CH_3)CH_2N(CH_3)_3I$; М 325,1; Тпл 84°; $ЛД_{50}$: 0,008 (мыши, в/в), 0,07 (мыши, в/б); Лит.: [982] 317, 325

2777. **1-метил-4-(1,5-диметилгексен-4-илиден)циклогексен** (бизаболен, бисаболен) вязкая ж. $CH_3C_6H_7=C(CH_3)CH_2CH_2CH=C(CH_3)_2$; М 204,35; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; Пл.: 0,8717 (21°, к в.4, ж.); n = 1,4923 (21°); Давл. паров: 12 (134°); Лит.: [1023] 334, [1026] 74

2778. **N-метил-2,5-диметокси-4-метилфенилэтиламина гидрохлорид** $CH_3(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH_2NH_2(CH_3)Cl$; М 245,7457; Тпл 151°; Лит.: [216]

2779. **1-метил-3,5-динитро-1,2,4-триазол** (МДНТ) $C_3H_3N_5O_4$; М 173,088; Тпл 98°; Пл.: 1,68 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1089] 317-318, [810] 74

2780. **2-метил-4,6-динитрофенол** (4,6-динитро-о-крезол, ДНОК, динозал, дитрол, крезонит, селинон, синокс) желт. призматические крист. (р.п. этанол) $(O_2N)_2C_6H_2(CH_3)OH$; М 198,14; Тпл 85,8°; pK_a (1) = 4,35 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 85 (б. крысы), 47 (б. мыши), 50 (кошки); Лит.: [338] 272-274, [897] 736-737, [898] 87

2781. **2-метил-1,3-диоксан** $C_5H_{10}O_2$; М 102,14; Ткип 110°; Лит.: [1084] 594

2782. **N-(5-метил-1,3-дитиоланил-2-имидо)-О,О-диэтилфосфат** (мефосфолан) $C_8H_{16}NO_3PS_2$; М 269,32; Тпл 120°; $ЛД_{50}$: 12 (крысы, п/о); Лит.: [561] 408-409

2783. **N-метил-2,2'-дифенилдиэтиламина гидрохлорид** (демелверина гидрохлорид, метфенетамина гидрохлорид, спазмана гидрохлорид) бц. крист. $C_{17}H_{22}ClN$; М 275,8; Тпл 160°; Лит.: [748] 281

2784. **метилдифторфосфонат** (DF, EA 1251) ж. $CH_3P(O)F_2$; М 100,1; CAS 676-99-3; Тпл -37°; Ткип 100°; Лит.: [339] 210, [60] 43, 654

2785. **метилдихлорарсин** (MD) бц. ж. CH_3AsCl_2; М 160,86; CAS 593-89-5; Тпл -55°; Ткип 133°; Пл.: 1,836 (20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 7,76 (20°); Лит.: [1020] 205, [78] 17-20

2786. **О-метил-О-(2,4-дихлорфенил)-метилтиофосфонат** (ЭНТ-25635, байер 30911) $CH_3O(CH_3)P(S)OC_6H_3Cl_2$; М 271,1; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: н.р., этанол: р.; Давл. паров: 0,01 (101°); $ЛД_{50}$: 140 (крысы, п/о); Лит.: [901] 526-527

2787. **метилдихлорфосфонат** (DC, EA 1253) $CH_3P(O)Cl_2$; М 132,9; CAS 676-97-1; Тпл 31°; Лит.: [339] 210-211, [60] 42, 654

2788. **4-метил-5-(ди(2'-хлорэтил)амино)урацил** (допан) бел. крист. $C_9H_{13}Cl_2N_3O_2$; М 266,14; Тпл 182°; Раств.: ацетон: м.р., бензол: н.р., вода: н.р., эф.: н.р., этанол: м.р.; $ЛД_{50}$: 3 (крысы); Лит.: [763] 53-57

2789. **S,S'-метилен-бис(О,О-диэтилдитиофосфат)** (дау М-928, метион, ниагара 1240, ниалат, родоцид, этилон, этион) $(C_2H_5O)_2P(S)SCH_2SP(S)(OC_2H_5)_2$; М 384,48; Тпл 12°; $ЛД_{50}$: 70 (крысы, п/о); Лит.: [901] 572-573

2790. **метиленаминоацетонитрил** $CH_2=NCH_2CN$; M 68,08; $Т_{пл}$ 129°; Лит.: [1084] 621; Синт.: [858] 256-258

2791. **3,4-метилендиокси-N-аллиламфетамина гидрохлорид** (MDAL, N-allyl-MDA) $CH_2O_2C_6H_3CH_2CH(CH_3)NHCH_2CH=CH_2 \cdot HCl$; M 255,741; $Т_{пл}$ 174-176°; Лит.: [216]

2792. **3,4-метилендиоксиамфетамина гидрохлорид** (MDA) бел. крист. $CH_2O_2C_6H_3CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; M 215,677; $Т_{пл}$ 187-188°; Лит.: [207] 8, [216]

2793. **3,4-метилендиоксибензальдегид** (гелиотропин, пиперональ, протокатехового альдегида метиленовый эфир) крист. $CH_2O_2C_6H_3CHO$; M 150,14; $Т_{пл}$ 37°; $Т_{кип}$ 263°; Раств.: вода: 0,2 (20°), эф.: смеш., этанол: р. (20°), смеш. (78°); Давл. паров: 15 (140°); Лит.: [636] 102, [897] 882-883, [274] 147

2794. **3,4-метилендиокси-N-бензиламфетамина гидрохлорид** (MDBZ, N-benzyl-MDA) $CH_2O_2C_6H_3CH_2CH(CH_3)NHCH_2C_6H_5 \cdot HCl$; M 305,8; $Т_{пл}$ 170-171°; Лит.: [216]

2795. **3,4-метилендиокси-N-бутиламфетамина гидрохлорид** (MDBU, N-butyl-MDA) $CH_2O_2C_6H_3CH_2CH(CH_3)NHCH_2CH_2CH_2CH_3 \cdot HCl$; M 271,783; $Т_{пл}$ 200-200,5°; Лит.: [216]

2796. **3,4-метилендиокси-N-(гидроксиэтил)амфетамина гидрохлорид** (MDHOET) $CH_2O_2C_6H_3CH_2CH(CH_3)NH_2(CH_2CH_2OH)Cl$; M 259,73; $Т_{пл}$ 147-148°; Лит.: [216]

2797. **3,4-метилендиокси-N,N-диметиламфетамина гидрохлорид** (MDDM) $CH_2O_2C_6H_3CH_2CH(CH_3)NH(CH_3)_2Cl$; M 243,73; $Т_{пл}$ 172-173°; Лит.: [216]

2798. **3,4-метилендиокси-N-изопропиламфетамина гидрохлорид** (MDIP) $CH_2O_2C_6H_3CH_2CH(CH_3)NH_2(CH(CH_3)_2)Cl$; M 257,756; $Т_{пл}$ 186-186,5°; Лит.: [216]

2799. **3,4-метилендиокси-N-метиламфетамина гидрохлорид** (MDMA, МДМА, экстази) бел. крист. $CH_2O_2C_6H_3CH_2CH(CH_3)NHCH_3 \cdot HCl$; M 229,703; $Т_{пл}$ 150°; Лит.: [216], [274] 142

2800. **транс-3,4-метилендиокси-1-пропенилбензол** (транс-изосафрол) $CH_2O_2C_6H_3CH=CHCH_3$; M 162,19; $Т_{пл}$ 6,7°; $Т_{кип}$ 253°; Раств.: бензол: л.р., вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,122 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 690-691, [274] 147

2801. **1-(3,4-метилендиоксифенил)-2-аминобутана гидрохлорид** (BDB, J) бел. крист. $CH_2O_2C_6H_3CH_2CH(C_2H_5)NH_3Cl$; M 229,703; $Т_{пл}$ 159-161°; Лит.: [216]

2802. **dl-1-(3,4-метилендиоксифенил)-2-аминопропанон-1** (MDCATH) $CH_2O_2C_6H_3COCH(CH_3)NH_2$; M 193,2; $Т_{пл}$ 209°; Лит.: [71] 10-12

2803. **dl-1-(3,4-метилендиоксифенил)-2-(диметиламино)пропанон-1** $CH_2O_2C_6H_3COCH(CH_3)N(CH_3)_2$; M 221,2; $Т_{пл}$ 243°; Лит.: [71] 10-12

2804. **dl-1-(3,4-метилендиоксифенил)-2-(диэтиламино)пропанон-1** $CH_2O_2C_6H_3COCH(CH_3)N(CH_2CH_3)_2$; M 249,2; $Т_{пл}$ 165°; Лит.: [71] 10-12

2805. **dl-1-(3,4-метилендиоксифенил)-2-(метиламино)пропанон-1** $CH_2O_2C_6H_3COCH(CH_3)NHCH_3$; M 207,1; $Т_{пл}$ 227°; Лит.: [71] 10-12

2806. **1-(3,4-метилендиоксифенил)-2-(этиламино)бутана гидрохлорид** (ethyl-J) $CH_2O_2C_6H_3CH_2CH(C_2H_5)NH_2C_2H_5Cl$; M 257,756; $Т_{пл}$ 176-177°; Лит.: [216]

2807. **1-(3,4-метилендиоксифенил)-2-(этиламино)пентана гидрохлорид** (ethyl-K) $CH_2O_2C_6H_3CH_2CH(CH_2CH_2CH_3)NH_2C_2H_5Cl$; M 271,783; $Т_{пл}$ 157-158°; Лит.: [216]

2808. **dl-1-(3,4-метилендиоксифенил)-2-(этиламино)пропанон-1** $CH_2O_2C_6H_3COCH(CH_3)NHC_2H_5$; M 221,2; $Т_{пл}$ 227°; Лит.: [71] 10-12

2809. **2-(3,4-метилендиоксифенокси)-3,6,9-триоксаундекан** (сезамекс) ж. $CH_2O_2C_6H_3OCH(CH_3)(OCH_2CH_2)_3H$; M 298,33; Раств.: вода: н.р., дихлорметан: р.; n = 1,494 (20°); Давл. паров: 0,08 (140°); Лит.: [1026] 519-520

2810. **3,4-метилендиокси-N-(циклопропилметил)амфетамина гидрохлорид** (MDCPM) $CH_2O_2C_6H_3CH_2CH(CH_3)NHCH_2C_3H_5 \cdot HCl$; M 269,77; $Т_{пл}$ 218-220°; Лит.: [216]

2811. **3,4-метилендиокси-N-этиламфетамина гидрохлорид** (EVE, MDE, MDEA) $CH_2O_2C_6H_3CH_2CH(CH_3)NH_2CH_2CH_3Cl$; M 243,73; $T_{пл}$ 201-202°; Лит.: [216]

2812. **2-метил-5-изопропилбицикло[3.1.0]гексен-2** (альфа-туйен) ж. $C_{10}H_{16}$; M 136,234; $T_{кип}$ 152°; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; Пл.: 0,831 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,451 (20°); Лит.: [1026] 599; Синт.: [331] 250-251

2813. **2-метил-5-изопропилбицикло[3.1.0]гексен-3** (бета-туйен) ж. $C_{10}H_{16}$; M 136,234; Пл.: 0,8208 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,447 (20°); Давл. паров: 739 (147°); Лит.: [1026] 599

2814. **метилизотиоцианат** крист. CH_3NCS; M 73,12; $T_{пл}$ 34-36°; $T_{кип}$ 119°; $ЛД_{50}$: 305 (крысы, п/о), 350 (мыши, в/ж); Лит.: [338] 342-343

2815. **метилизоцианат** CH_3NCO; M 57,1; $T_{пл}$ -45°; $T_{кип}$ 37-48°; Лит.: [338] 331-332, [1021] 205, [368] 38-39; Синт.: [368] 33, [573] 123-125

2816. **метилизоцианид** CH_3NC; M 41,05; $T_{пл}$ -45°; $T_{кип}$ 59,6°; Раств.: вода: 9,1 (15°); Пл.: 0,746 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [338] 126, [1021] 190, [241] 28

2817. **3-метилиндол** (скатол) листовидные крист. (р.п. лигроин) $C_8H_6NCH_3$; M 131,17; $T_{пл}$ 97-98°; $T_{кип}$ 266,2°; Раств.: бензол: р., вода: 0,05 (20°), эф.: р., лигроин: р., хлф.: р., этанол: л.р.; $ЛД_{50}$: 3450 (крысы, п/о); Лит.: [638] 811, [897] 952-953, [1023] 360-361, [1000] 183-184

2818. **1-метилиндол-3-карбоновой кислоты амид** бел. игольчатые крист. $C_8H_5N(CH_3)CONH_2$; M 174,2; $T_{пл}$ 183°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; Лит.: [846] 9; Синт.: [846] 8-9

2819. **метиллитий** бц. крист. $LiCH_3$; M 21,98; $T_{разл}$ 200°; Лит.: [376] 105

2820. **метилмалоновая кислота** (изоянтарная кислота) бц. призматические крист. $CH_3CH(COOH)_2$; M 118,09; $T_{пл}$ 129°; pK_a (1) = 3,07 (25°, вода); pK_a (1) = 5,87 (20°, вода); Лит.: [897] 698-699, [898] 90

2821. **2-метил-2-метоксипропан** (MTBE, methyl-t-butyl ether, метил-трет-бутиловый эфир) бц. ж. $(CH_3)_3COCH_3$; M 88,15; $T_{пл}$ -108,6°; $T_{кип}$ 55°; Раств.: вода: р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [214] 459-463

2822. **4-метил-2-метоксифенол** (2-метокси-п-крезол, 4-метилгваякол, креозол) бц. маслянистая ж. $CH_3O(CH_3)C_6H_3OH$; M 138,17; $T_{пл}$ 6,5°; $T_{кип}$ 221,8°; Раств.: бензол: смеш., вода: т.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,0919 (25°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 25 (113,5°); pK_a (1) = 10,06 (25°, вода); Лит.: [897] 738-739, [1026] 285

2823. **N-метилморфолин** (4-метилморфолин) $O(CH_2CH_2)NCH_3$; M 101,1; $T_{кип}$ 116°; Раств.: вода: р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9051 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4332 (20°); pK_{BH^+} (1) = 7,38 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 1970 (крысы, в/ж); Лит.: [53] 608, [832] 236-237

2824. **1-метилнафталин** бц. ж. $C_{10}H_7CH_3$; M 142,2; CAS 90-12-0; $T_{пл}$ -30,48°; $T_{кип}$ 244,69°; Раств.: вода: 0,00285 (25°), эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,0005 (19°, г/см^3, ж.), 1,02031 (20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 12 (110°); $ЛД_{50}$: 1840 (крысы, в/б); Лит.: [343] 226-227, [897] 816-817, [1026] 333, [241] 725

2825. **2-метилнафталин** крист. $C_{10}H_7CH_3$; M 142,2; CAS 91-57-6; $T_{пл}$ 35°; $T_{кип}$ 241,5°; Раств.: вода: 0,00246 (25°); $ЛД_{50}$: 1630 (крысы, в/б); Лит.: [343] 226-227, [1026] 333, [241] 725

2826. **2-метил-1,4-нафтохинон** (витамин K_3, метинон) желт. игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_{11}H_8O_2$; M 172,18; $T_{пл}$ 106°; Раств.: бензол: р., вода: т.р., эф.: р., петр.эф.: т.р., укс.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 834-835, [433] 38, 40, 50; Синт.: [373] 733, [876] 241-242

2827. **метилнитрат** CH_3ONO_2; M 77,04; $T_{пл}$ -82,95°; $T_{кип}$ 64,6°; Лит.: [1026] 333

2828. **метилнитрит** г. CH_3ONO; M 61,04; $T_{пл}$ -17°; $T_{кип}$ -12°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 792-793

2829. **2-метилнонадекан** $CH_3CH(CH_3)(CH_2)_{16}CH_3$; M 282,56; $T_{пл}$ 18,3°; Пл.: 0,7876 (18.3°, г/см^3, ж.); n = 1,4423 (18,3°); Лит.: [401] 54

2830. **метиловый красный** (метилрот) фиолетов. крист. $((CH_3)_2NC_6H_4N{=}NC_6H_4COOH$; М 269,3; $Т_{пл}$ 175°; $Т_{разл}$ 175°; Раств.: вода: пл.р., укс.: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [465] 114-115, [1026] 334; Синт.: [858] 262-265

2831. **метиловый спирт** (methanol, древесный спирт, карбинол, метанол) бц. ж. CH_3OH; М 32,04; CAS 67-56-1; $Т_{пл}$ -97,88°; $Т_{кип}$ 64,509°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: смеш., эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 0,79609 (15°, г/см^3, ж.), 0,7928 (20°, г/см^3, ж.), 0,7676 (45°, г/см^3, ж.); pK_a (1) = 16 (20°, вода); ДП: 32,63 (25°) ; $Т_{крит}$: 239,4; $Р_{крит}$: 8,02; $Пл_{крит}$: 0,272; Лит.: [620] 105, [898] 380-381, [54] 5.83, [220] 61-63, [386] 229, [473], [653] 684-687, [768] 161

2832. **2-метил-2-оксазолин** C_4H_7NO; М 85,1; $Т_{кип}$ 108-110°; Лит.: [1022] 345

2833. **dl-метилоксиран** (dl-1,2-эпоксипропан, пропена окись, пропилена окись) бц. ж. C_3H_6O; М 58,08; $Т_{пл}$ -112,1°; $Т_{кип}$ 35°; Раств.: вода: 65 (30°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,859 (0°, г/см^3, ж.); $ЛД_{50}$: 440-630 (б. мыши, п/о), 380-750 (крысы, п/о); Лит.: [897] 914-915

2834. **7-метил-4-оксо-1-этил-1,8-нафтиридин-3-карбоновая кислота** (налидиксовая кислота, невиграмон, неграм) крист. $C_{12}H_{12}N_2O_3$; М 232,24; CAS 389-08-2; $Т_{пл}$ 228°; Раств.: вода: 0,01 (23°); Лит.: [1026] 359, [241] 841

2835. **метилолова трииодид** CH_3SnI_3; М 514,458; $Т_{пл}$ 85°; Лит.: [1078] 262-263; Синт.: [589] 189

2836. **2-метилпентан** бц. ж. $CH_3CH(CH_3)CH_2CH_2CH_3$; М 86,18; $Т_{пл}$ -153,68°; $Т_{кип}$ 60,27°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,6599 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 864-865

2837. **3-метилпентан** бц. ж. $CH_3CH(CH_2CH_3)_2$; М 86,18; $Т_{кип}$ 63,28°; Лит.: [1020] 508

2838. **4-метилпентановая кислота** (изобутилуксусная кислота, изокапроновая кислота) бц. маслянистая ж. $(CH_3)_2CHCH_2CH_2COOH$; М 116,16; $Т_{пл}$ -35°; $Т_{кип}$ 207,7°; pK_a (1) = 4,85 (25°, вода); Лит.: [897] 682-683, [898] 88

2839. **2-метил-3-пентанол** (изопропилэтилкарбинол) ж. $C_2H_5CH(OH)CH(CH_3)_2$; М 102,18; $Т_{кип}$ 127,5°; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,826 (13°, г/см^3, ж.), 0,8243 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 868-869

2840. **4-метил-3-пентен-2-он** (изопропилиденацетон, мезитила окись) бц. маслянистая ж. $(CH_3)_2C{=}CHCOCH_3$; М 98,143; $Т_{пл}$ -52,8°; $Т_{кип}$ 129,8°; Раств.: вода: 3 (20°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8653 (20°, г/см^3, ж.), 0,851 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,444 (20°); Давл. паров: 11 (34°); $ЛД_{50}$: 1120 (крысы); Лит.: [897] 774-775, [1021] 376, [1022] 17; Синт.: [677] 94-95

2841. **метилперхлорат** бц. ж. CH_3OClO_3; М 114,49; $Т_{кип}$ 52°; Лит.: [1022] 499, [414] 47

2842. **1-метилпиперазин** $HN(CH_2CH_2)_2NCH_3$; М 100,17; $Т_{кип}$ 138°; $ЛД_{50}$: 1450 (мыши, в/ж); Лит.: [338] 464-465, [54] 1.276

2843. **1-метилпиперидилиден-2-(2-аминофенил)сульфонамид** ; $Т_{пл}$ 114°; Лит.: [712]

2844. **1-метилпиперидилиден-2-(3-пиперидил)сульфонамид** ; $Т_{пл}$ 97°; Лит.: [712]

2845. **1-метилпиперидин** (N-метилпиперидин) ж. $CH_2(CH_2CH_2)_2NCH_3$; М 99,18; $Т_{кип}$ 105,9°; Раств.: вода: 14,8 (49°), 5,5 (77°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8207 (20°, г/см^3, ж.); pK_{BH^+} (1) = 10,38 (25°, вода); Лит.: [897] 880-881

2846. **N-метилпиридиния иодид** крист. $C_5H_5NCH_3I$; М 220; $Т_{пл}$ 123-125°; Лит.: [832] 290-291

2847. **N-метил-2-пирролидон** C_5H_9NO; М 99,13; $Т_{пл}$ -22,4°; $Т_{кип}$ 202°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,0279 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,468 (25°); $ЛД_{50}$: 5320 (б. мыши, п/о), 3500 (кролики, п/о), 7900 (крысы, п/о), 4400 (морские свинки, п/о); Лит.: [54] 1.278, [344]

2848. **2-метилпропан** (изобутан, триметилметан) бц. г. $(CH_3)_2CHCH_3$; M 58,12; $T_{пл}$ -159,6°; $T_{кип}$ -11,7°; Давл. паров: 1 (-109,6°), 10 (-86,6°), 40 (-68,5°), 100 (-54,1°), 400 (-27°); Лит.: [896] 628, [897] 672-673

2849. **2-метилпропановая кислота** (диметилуксусная кислота, изомасляная кислота) бц. ж. $(CH_3)_2CHCOOH$; M 88,1; $T_{пл}$ -47°; $T_{кип}$ 154,4°; pK_a (1) = 4,85 (25°, вода); Лит.: [897] 684-685, [898] 88

2850. **2-метил-1-пропанол** (изобутанол, изобутиловый спирт, изопропилкарбинол) бц. ж. $(CH_3)_2CHCH_2OH$; M 74,12; $T_{пл}$ -108°; $T_{кип}$ 108,1°; Лит.: [897] 674-675, [1020] 336-337

2851. **2-метил-1-пропантиол** (изобутилмеркаптан) ж. $(CH_3)_2CHCH_2SH$; M 90,18; $T_{пл}$ -140,2°; $T_{кип}$ 85,15°; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 0,8357 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4386 (20°); Лит.: [897] 910-911, [899] 838, [1023] 572

2852. **2-метил-2-пропантиол** (трет-бутилмеркаптан) бц. ж. $(CH_3)_3CSH$; M 90,18; $T_{пл}$ 1,11°; $T_{кип}$ 64,22°; Пл.: 0,8002 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4332 (20°); Лит.: [897] 910-911, [1023] 572

2853. **2-метилпропеновая кислота** (метакриловая кислота) бц. ж. $CH_2{=}C(CH_3)COOH$; M 86,09; $T_{пл}$ 16°; $T_{кип}$ 163°; Раств.: вода: х.р. (100°), р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,0153 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4314 (20°); Давл. паров: 12 (60°); Дип.: 1,79 (20°); $ЛД_{50}$: 1200 (кролики, п/о), 1000 (крысы, п/о), 1300 (мыши, п/о); Лит.: [768] 159

2854. **2-метилпропионитрил** (изобутиронитрил, изомаслянной кислоты нитрил, изопропилцианид) бц. ж. $(CH_3)_2CHCN$; M 69,11; $T_{кип}$ 107-108°; $ЛД_{50}$: 5-10 (б. мыши, п/о), 14 (кролики, п/о), 50-100 (крысы, п/о); Лит.: [338] 92, 102-103

2855. **метилртути хлорид** (метилмеркурхлорид) бц. крист. CH_3HgCl; M 251,07; $T_{пл}$ 167°; Пл.: 4,063 (20°, г/см^3, т.); $ЛД_{50}$: 53 (б. мыши, в/ж); Лит.: [339] 398, [897] 936-937

2856. **метилсерная кислота** маслянистая ж. CH_3OSO_3H; M 112,1; $T_{пл}$ -27°; Лит.: [1022] 65

2857. **метилсилан** CH_3SiH_3; M 46,144; $T_{пл}$ -156,8°; $T_{кип}$ -57,5°; Лит.: [1021] 514

2858. **метилтестостерон** (17альфа-метиландростен-4-ол-17бета-он-3) бел. крист. $C_{20}H_{30}O_2$; M 302,451; $T_{пл}$ 165°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р., эф.: т.р., жирные масла: м.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 445

2859. **6-метил-1,2,3,4-тетрагидропиримидинон-4-тион-2** (метилтиоурацил) бел. крист. $C_5H_6N_2OS$; M 142,18; $T_{пл}$ 325°; $T_{разл}$ 330°; Раств.: бензол: н.р., вода: о.х.р., эф.: м.р., хлф.: н.р., этанол: м.р.; Лит.: [1026] 336, [284] 314

2860. **5-метилтетрагидрофуранон-2** (гамма-валеролактон) $C_5H_8O_2$; M 100,116; $T_{пл}$ -37°; $T_{кип}$ 206°; Раств.: вода: смеш., орг. р-ли: смеш.; Пл.: 1,0526 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4322 (20°); Лит.: [1026] 92

2861. **5-метилтетразол** CH_3CHN_4; M 84,08; $T_{пл}$ 148°; pK_a (1) = 5,63 (25°, вода); Лит.: [81] 724, [164] 802, [1033] 871

2862. **метилтетрафторфосфоран** бц. г. CH_3PF_4; M 122; $T_{пл}$ -50°; $T_{кип}$ 10-12°; Лит.: [1022] 66

2863. **4-метилтиазол** бц. маслянистая ж. C_4H_5NS; M 99,15; Раств.: вода: м.р., орг. р-ли: р.; Давл. паров: 770 (132,9°); Лит.: [853] 43-45; Синт.: [853] 43-45

2864. **1-(5-метилтиенил-2)силатран** $N(CH_2CH_2O)_3SiC_4H_2SCH_3$; M 271,41; $T_{пл}$ 192°; $ЛД_{50}$: 0,42 (); Лит.: [334]

2865. **2-метилтио-4,6-бис-(изопропиламино)-1,3,5-триазин** (прометрин) $C_3N_3(SCH_3)(NHCH(CH_3)_2)_2$; M 241,36; $T_{пл}$ 118-120°; Раств.: вода: 0,0048 (20°); $ЛД_{50}$: 2140 (б. мыши, в/ж); Лит.: [1026] 480, [173] 3631-3633

2866. **4-метилтио-3,5-диметилфенил-N-метилкарбамат** (байер 37344, мазурол, меркаптодиметур, метмеркаптурон) $CH_3S(CH_3)_2C_6H_2OCONHCH_3$; M 225,31; $T_{пл}$ 119-121,5°; $ЛД_{50}$: 44 (б. крысы, в/ж), 34 (б. мыши, в/ж); Лит.: [338] 65

2867. **2-метилтио-4-метиламино-6-изопропиламино-1,3,5-триазин** (десметрин, семерон) $(CH_3)_2CHC_3N_3(SCH_3)NHCH_3$; M 198,29; $T_{пл}$ 84-86°; Раств.: вода: 0,058 (20°); $ЛД_{50}$: 2000 (крысы, в/ж, введение водной эмульсии); Лит.: [1026] 151-152, [561] 644-645

2868. **2-метилтрикозан** $C_{24}H_{50}$; M 338,654; $T_{пл}$ 42°; Лит.: [731] 171

2869. **метилтриметоксисилан** $CH_3Si(OCH_3)_3$; M 136,23; $T_{кип}$ 57,2°; n = 1,3679 (20°); $ЛД_{50}$: 12,3 (крысы); Лит.: [339] 304, [264] 203

2870. **N-метил-N-(2,2,2-тринитроэтил)нитрамин** бц. крист. $CH_3N(NO_2)CH_2C(NO_2)_3$; M 239,1; $T_{пл}$ 85,5°; Пл.: 1,74 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1089] 262-263

2871. **4-метил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан** $CH_3C(CH_2O)_3P$; M 148,097; $T_{пл}$ 97-98°; $ЛД_{50}$: 37,5 (мыши, в/б); Лит.: [551] 6, 63, 64

2872. **4-метил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** $CH_3C(CH_2O)_3PO$; M 164,096; $T_{пл}$ 249°; $ЛД_{50}$: 30,5 (мыши, в/в), 32 (мыши, в/б); Лит.: [551] 64

2873. **N-метилтриптамин** $C_8H_6NCH_3$; M 174,25; CAS 61-49-4; $T_{пл}$ 88°; Лит.: [27] 889, [430] 14-15

2874. **dl-альфа-метилтриптамина гидрохлорид** (индопан) бел. крист. $C_{11}H_{15}ClN_2$; M 210,71; $T_{пл}$ 217°; $T_{разл}$ 217°; Раств.: бензол: н.р., вода: л.р., этанол: р.; Лит.: [813] 156; Синт.: [813] 158

2875. **4-метил-2,6,7-тритиа-1-фосфабицикло[2.2.2]октан** $CH_3C(CH_2S)_3P$; M 196,29; $T_{пл}$ 187-189°; $ЛД_{50}$: 95 (); Лит.: [551] 32, 63

2876. **метилтрихлорсилан** ж. CH_3SiCl_3; M 149,47; $T_{пл}$ -77,8°; $T_{кип}$ 65,7°; Раств.: вода: реаг., метанол: реаг., этанол: реаг.; Пл.: 1,2769 (20°, к в.4, ж.); n = 1,411 (20°); Лит.: [897] 948-949, [1026] 336

2877. **O-метил-O-(2,4,5-трихлорфенил)амидотиофосфат** (Дау ЕТ-15) $CH_3O(Cl_3C_6H_2O)P(S)NH_2$; M 306,53; $T_{пл}$ 61°; $ЛД_{50}$: 710 (крысы, п/о); Лит.: [901] 534-535

2878. **1-метилфенантрен** $C_{15}H_{12}$; M 192,26; CAS 832-69-9; $T_{пл}$ 118-119°; $T_{кип}$ 358°; Раств.: вода: 0,0000269 (25°); Лит.: [241] 996, [487] 228

2879. **3-метил-1-фенилбутан** (изопентилбензол) $C_6H_5CH_2CH_2CH(CH_3)_2$; M 148,2; $T_{кип}$ 198,9°; Лит.: [832] 78-79; Синт.: [875] 134-135

2880. **1-(4-метилфенил)силатран** $N(CH_2CH_2O)_3SiC_6H_4CH_3$; M 265,38; $T_{пл}$ 195°; $ЛД_{50}$: 0,15 (); Лит.: [334]

2881. **dl-3-метил-2-фенилтетрагидро-1,4-оксазин** (грацидин, мефолин, прелюдин, фенметразин) ж. $C_{11}H_{15}NO$; M 177,2; $T_{кип}$ 138°; Лит.: [748] 280

2882. **dl-3-метил-2-фенилтетрагидро-1,4-оксазина гидрохлорид** (фенметразина гидрохлорид) бел. крист. $C_{11}H_{16}ClNO$; M 213,704; $T_{пл}$ 178°; Раств.: вода: о.х.р., эф.: н.р., хлф.: о.х.р., этанол: о.х.р.; Лит.: [748] 280

2883. **dl-3-метил-2-фенилтетрагидро-1,4-оксазина пикрат** (фенметразина пикрат) $C_{17}H_{18}N_4O_8$; M 406,348; $T_{пл}$ 168°; Лит.: [748] 280

2884. **dl-3-метил-2-фенилтетрагидро-1,4-оксазина тетрафенилборат** (фенметразина тетрафенилборат) $C_{35}H_{36}BNO$; M 497,477; $T_{пл}$ 144°; Лит.: [748] 280

2885. **3-(2-метилфенокси)пропан-1,2-диол** (anxine, atensin, curaril, dioloxol, mephate, mephesin, myanesin, myastenin, oranixon, prolax, relaxar, tolax, tolcil, walkonesin, мианезин, миастенин, миокуран) бел. крист. $CH_3C_6H_4OCH_2CH(OH)CH_2OH$; M 182,216; $T_{пл}$ 66-72°; Раств.: вода: 1 (20°), этанол: 12,5 (20°); $ЛД_{50}$: 1000 (мыши, в/б); Лит.: [901] 894-895, [452] 85, [628] 36-37, 44-45, [748] 82-83

2886. **2-метилфенол** (о-крезол, о-окситолуол) бц. крист. $CH_3C_6H_4OH$; M 108,14; $T_{пл}$ 30,9°; $T_{кип}$ 190,9°; Раств.: вода: 3,1 (40°), 5,6 (100°), эф.: смеш. (31°), хлф.: р., этанол: смеш. (31°); Пл.: 1,0465 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 10 (74,9°); pK_a (1) =

10,28 (25°, вода); ЛД$_{50}$: 344 (мыши, в/ж, в виде 10% масляного раствора); Лит.: [337] 409-410, [897] 734-735, [259] 126

2887. **3-метилфенол** (м-крезол) $CH_3C_6H_4OH$; М 108,14; Т$_{пл}$ 11,5°; Т$_{кип}$ 202,2°; pK$_a$ (1) = 10,09 (25°, вода); ЛД$_{50}$: 828 (мыши, в/ж, в виде 10% масляного раствора); Лит.: [337] 409-410, [832] 380-381

2888. **4-метилфенол** (пара-крезол) $CH_3C_6H_4OH$; М 108,14; Т$_{пл}$ 34,69°; Т$_{кип}$ 201,94°; Раств.: вода: 2.21 (29.5°), 3.74 (82.1°), 5.4 (105°), 6.9 (118°), 32.2 (142.5°), смеш. (142.6°); Пл.: 1,014 (46°, к в.4, ж.); pK$_a$ (1) = 14,55 (25°, метанол); pK$_a$ (1) = 10,27 (25°, вода); ДП: 9,4 (60°) ; ЛД$_{50}$: 344 (мыши, в/ж, в виде 10% масляного раствора); Т$_{крит}$: 431,4; Лит.: [748] 82, [997] 12, 16; Синт.: [858] 232-234

2889. **2-метилфуран альфа-форма** (сильван) ж. C_5H_6O; М 82,11; Т$_{кип}$ 62,5-63°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9159 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 1068-1069; Синт.: [249] 135

2890. **5-метилфурфурол** (5-бром-2-фуранальдегид) $CH_3C_4H_2OCHO$; М 110,11; Т$_{кип}$ 187°; Пл.: 1,1126 (20°, к в.4, ж.); n = 1,5264 (20°); Лит.: [832] 390-391; Синт.: [751] 44-45

2891. **О-метил-О-(2-хлор-4-трет-бутилфенил)-метиламидо-фосфат** (кемпак, руелен, халин) $CH_3O(CH_3NH)P(O)OC_6H_3ClC(CH_3)_3$; М 291,72; Т$_{пл}$ 60°; ЛД$_{50}$: 1000 (крысы, п/о); Лит.: [901] 556-557

2892. **20-метилхолантрен** $C_{21}H_{16}$; М 268,3; Т$_{пл}$ 180°; Лит.: [337] 144, 146, [170] 821-822

2893. **метилциклогексан** (гексагидротолуол) бц. ж. $C_6H_{11}CH_3$; М 98,19; Т$_{пл}$ -126,57°; Т$_{кип}$ 100,936°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,7864 (0°, г/см^3, ж.), 0,76936 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 1098-1099

2894. **О-(2-метилциклогексил)-метилфторфосфонат** (EA 1356) ж. $CH_3C_6H_{10}OP(S)(F)CH_3$; М 194,2; CAS 85473-32-1; Т$_{пл}$ -9,4°; Т$_{кип}$ 235°; Пл.: 1,1 (25°, г/см^3, ж.); Лит.: [60] 22

2895. **2-метил-1-этилбензол** $CH_3C_6H_4C_2H_5$; М 120,2; CAS 611-14-3; Т$_{пл}$ -80,8°; Т$_{кип}$ 165,2°; Раств.: вода: 0,007464 (25°); Лит.: [241] 585

2896. **4-метил-1-этилбензол** $CH_3C_6H_4C_2H_5$; М 120,2; CAS 622-96-8; Т$_{пл}$ -62°; Т$_{кип}$ 162°; Раств.: вода: 0,009485; Лит.: [170] 512-515, [241] 584

2897. **метилэтилмалоновая кислота** игольчатые крист. (р.п. диэтиловый эфир) $C_2H_5(CH_3)C(COOH)_2$; М 146,15; Т$_{пл}$ 122°; pK$_a$ (1) = 2,81 (25°, вода); Лит.: [832] 224-225, [898] 90

2898. **О-метил-О-этил-О-(4-нитрофенил)тиофосфат** (метилэтилтиофос) бц. ж. $CH_3O(C_2H_5O)P(S)OC_6H_4NO_2$; М 277,15; Раств.: вода: 0,002 (20°), этанол: х.р.; Пл.: 1,3182 (20°, к в.4, ж.); n = 1,548 (20°); Давл. паров: 0,12 (116°); ЛД$_{50}$: 2,8 (кошки, п/о), 12 (крысы, п/о), 4,3 (мыши, п/о); Лит.: [339] 172-173, [901] 548-549, [470] 51-52

2899. **2-метил-1-этоксипропан** (изобутилэтиловый эфир) $C_2H_5OCH_2CH(CH_3)_2$; М 102,2; Т$_{кип}$ 81°; Пл.: 0.751 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [832] 304-305; Синт.: [249] 66-67

2900. **l-N-метилэфедрин** (1R,2S-2-диметиламино-1-фенил-1-пропанол) игольчатые крист. (р.п. метанол) $C_{11}H_{17}NO$; М 179,259; Т$_{пл}$ 87-88°; Раств.: вода: н.р., метанол: р., этанол: р.; Лит.: [832] 318-319, [670] 673

2901. **метионинметилсульфонийхлорид** (витамин U) бц. крист. $((CH_3)_2SCH_2CH_2CH(NH_2)COOH)Cl$; М 199,7; Т$_{пл}$ 134-135°; Т$_{разл}$ 134°; Лит.: [1022] 71

2902. **2-метокси-4-аллилфенол** (3-метокси-4-гидрокси-1-аллилбензол, 4-аллилгваякол, эвгенол) бц. ж. $CH_3O(HO)C_6H_3CH_2CH{=}CH_2$; М 164,2; Т$_{пл}$ 10,3°; Т$_{кип}$ 252°; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., укс.: р., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,0664 (20°, г/см^3, ж.), 1,062 (25°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 15 (123°); ЛД$_{50}$: 2680 (крысы, п/о); Лит.: [772] 104, [897] 1112-1113, [1024] 506, [912]

2903. **4-метоксиамфетамина гидрохлорид** (4-MA, PMA) $CH_3OC_6H_4CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; M 201,693; $T_{пл}$ 208-209°; Лит.: [216]

2904. **4-метоксианилин** (пара-аминоанизол, пара-анизидин, пара-метоксианилин) ромбические крист. $CH_3OC_6H_4NH_2$; M 123,16; $T_{пл}$ 57,7°; $T_{кип}$ 240°; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,071 (55°, г/см^3, т.), 1,0605 (67°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 420-421

2905. **метоксиацетилен** CH_3OCCH; M 56,063; $T_{кип}$ 23°; Пл.: 0,805 (20°, к в.4, ж.); n = 1,3693 (16°); Лит.: [946] 121

2906. **4-метоксиацетофенон** бц. крист. $CH_3OC_6H_4COCH_3$; M 150,17; $T_{пл}$ 39°; $T_{кип}$ 258-263°; $ЛД_{50}$: 1720 (крысы, п/о); Лит.: [832] 36-37, [1022] 71; Синт.: [575] 40-42

2907. **2-метоксибензальдегид** (орто-анисовый альдегид, салициловый альдегид метиловый эфир) призматические крист. $CH_3OC_6H_4CHO$; M 136,15; $T_{пл}$ 35°; $T_{кип}$ 243°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: р.; Пл.: 1,133 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 472-473; Синт.: [309] 10

2908. **4-метоксибензальдегид** (анисовый альдегид, кратежин, обепин) бц. маслянистая ж. $CH_3OC_6H_4CHO$; M 136,15; $T_{пл}$ 1°; $T_{кип}$ 248°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: р., вода: 0,2 (20°), глицерин: пл.р., эф.: смеш., хлф.: х.р., этанол: смеш.; Пл.: 1,119 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,573 (20°); Давл. паров: 2 (83°), 5 (107°), 10 (118°), 12 (135°); $T_{всп}$: 108; $T_{свосп}$: 258; $ЛД_{50}$: 1510 (крысы, п/о); Лит.: [897] 434-435, [1020] 168, [1026] 48, [477] 629, [768] 124

2909. **2-метоксибензальдегида 2,4-динитрофенилгидразон** $CH_3OC_6H_4CH{=}NNHC_6H_3(NO_2)_2$; M 317,26; $T_{пл}$ 253°; Лит.: [1084] 608

2910. **N-(2-метоксибензил)-2-(2,5-диметокси-4-иодфенил)этиламина гидрохлорид** $I(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH_2NHC_6H_4OCH_3 \cdot HCl$; M 463,738; $T_{пл}$ 166°; Лит.: [77] 258

2911. **2-метоксибензиловый спирт** (салигенина метиловый эфир) ж. $CH_3OC_6H_4CH_2OH$; M 138,17; $T_{кип}$ 250°; Лит.: [897] 482-483

2912. **4-метоксибензиловый спирт** (анизиловый спирт, анисовый спирт) игольчатые крист. $CH_3OC_6H_4CH_2OH$; M 138,17; $T_{пл}$ 21°; $T_{кип}$ 258,8°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,109 (26°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 8 (130°); Лит.: [897] 422-423, [768] 124

2913. **2-метоксибензойная кислота** моноклинные крист. (р.п. вода) $CH_3OC_6H_4COOH$; M 152,15; $T_{пл}$ 98°; $T_{кип}$ 200°; Раств.: вода: 0,5 (30°), эф.: л.р., этанол: л.р.; pK_a (1) = 4,09 (25°, вода); Лит.: [897] 496-497, [259] 122

2914. **3-метоксибензойная кислота** бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $CH_3OC_6H_4COOH$; M 152,15; $T_{пл}$ 108°; Раств.: вода: т.р. (0°), л.р. (100°), эф.: л.р., этанол: л.р.; Давл. паров: 10 (172°); pK_a (1) = 4,09 (25°, вода); Лит.: [897] 496-497, [259] 122

2915. **4-метоксибензойная кислота** (анисовая кислота) бц. моноклинные крист. $CH_3OC_6H_4COOH$; M 152,15; $T_{пл}$ 185°; $T_{кип}$ 280°; Раств.: вода: 0,04 (18°), эф.: р., метанол: х.р., хлф.: р., этанол: 89 (25°); Пл.: 1,385 (4°, г/см^3, т.); pK_a (1) = 4,49 (25°, вода); Лит.: [897] 434-435, [898] 85, [768] 124

2916. **4-метоксибензойной кислоты амид** игольчатые крист. (р.п. вода) $CH_3OC_6H_4CONH_2$; M 151,1; $T_{пл}$ 162°; $T_{кип}$ 295°; Раств.: вода: р., этанол: х.р.; Лит.: [832] 58-59, [1084] 596

2917. **4-метоксибензойной кислоты анилид** $CH_3OC_6H_4CONHC_6H_5$; M 227,259; $T_{пл}$ 168°; Лит.: [1084] 596, 601

2918. **2-метоксибензойной кислоты метиловый эфир** $CH_3OC_6H_4COOCH_3$; M 166,174; $T_{кип}$ 248°; Лит.: [832] 58-59

2919. **4-метоксибензойной кислоты хлорангидрид** (анизилхлорид) $CH_3OC_6H_4COCl$; M 170,593; $T_{пл}$ 26°; Лит.: [54] 1.256, [1084] 596

2920. **метоксибензол** (анизол, метилфениловый эфир) бц. ж. $C_6H_5OCH_3$; M 108,14; $T_{пл}$ -37,5°; $T_{кип}$ 153,7°; Раств.: ацетон: р., бензол: х.р., вода: н.р., эф.: р., этанол: р.;

Пл.: 0,9893 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,5143 (25°); Давл. паров: 1 (5,4°), 10 (42,2°), 40 (70,7°), 100 (93°), 400 (133,8°); рK_{BH^+} (1) = -6,5 (20°, вода); ДП: 4,33 (25°) ; ЛД$_{50}$: 3500-4000 (б. крысы, п/к); $T_{крит}$: 368,5; $P_{крит}$: 4,18; Лит.: [1020] 164-165, [259] 141, [270] 225, [768] 124; Синт.: [358] 152-153, [557] 44

2921. **2-метокси-2-(4-бром-2,5-диметоксифенил)этиламина гидрохлорид** (2'-methoxy-2C-B, 4-bromo-2,5,2'-trimethoxyphenethylamine hydrochloride, BOB) бел. крист. $Br(CH_3O)_2C_6H_3CH(OCH_3)CH_2NH_3Cl$; M 327,623; $T_{пл}$ 188°; Лит.: [216] 43-44

2922. **3-метокси-4-гидроксикоричная кислота** (феруловая кислота) ромбические крист. (р.п. вода) $CH_3O(HO)C_6H_3CH{=}CHCOOH$; M 194,19; $T_{пл}$ 170°; Раств.: бензол: т.р., вода: р. (100°), эф.: т.р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 1054-1055

2923. **3-(3-метокси-4-гидроксифенил)пропионовая кислота** (hydroferulic acid, гидроферуловая кислота) пластинчатые крист. (р.п. вода) $CH_3O(HO)C_6H_3CH_2CH_2COOH$; M 196; $T_{пл}$ 90°; Лит.: [870] 837; Синт.: [444] 77

2924. **1-метокси-3,5-динитробензол** (3,5-dinitroanisole, 3,5-динитроанизол) крист. $(O_2N)_2C_6H_3OCH_3$; M 198,13; $T_{пл}$ 104-107°; Лит.: [56] 363; Синт.: [858] 199

2925. **2-метокси-3,6-дихлорбензойная кислота** (банвел Д, дианат, дикамба) бел. крист. $(CH_3O)Cl_2C_6H_2COOH$; M 221; $T_{пл}$ 114-116°; $T_{разл}$ 200°; Раств.: вода: м.р.0,65 (20°), орг. р-ли: х.р.; ЛД$_{50}$: 1190 (б. мыши, в/ж), 1670 (крысы, в/ж), 3000 (морские свинки, в/ж); Лит.: [338] 137, [417] 549, [561] 201

2926. **метоксидихлорметан** (дихлорметилметиловый эфир) Cl_2CHOCH_3; M 114,96; $T_{кип}$ 82-82,5°; Лит.: [976] 185

2927. **1-метокси-2,2-дихлорциклопропан** $C_4H_6Cl_2O$; M 140,996; Пл.: 1,2237 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4485 (20°); Давл. паров: 65 (50°); ЛД$_{50}$: 0,725 (б. мыши, в/б); Лит.: [190] 225-226; Синт.: [190] 226

2928. **4-метокси-2,5-диэтоксиамфетамина гидрохлорид** (EME) $CH_3O(C_2H_5O)_2C_6H_2CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; M 289,798; $T_{пл}$ 162-164°; Лит.: [216]

2929. **5-метокси-2,4-диэтоксиамфетамина гидрохлорид** (EEM) бел. крист. $CH_3O(C_2H_5O)_2C_6H_2CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; M 289,798; $T_{пл}$ 158-159°; Лит.: [216]

2930. **5-метоксииндол-3-уксусная кислота** $CH_3OC_8H_5NCH_2COOH$; M 205,21; CAS 3471-31-6; $T_{пл}$ 147°; Лит.: [27] 806

2931. **3-(4-(метоксикарбонил)-4-(N-пропионил-N-фениламино)-1-пиперидинил)бутановой кислоты метилового эфира оксалат** $C_{23}H_{32}N_2O_9$; M 480,508; $T_{пл}$ 154°; Лит.: [121] 2205

2932. **2-(4-(метоксикарбонил)-4-(N-пропионил-N-фениламино)-1-пиперидинил)пропановой кислоты трет-бутилового эфира оксалат** $C_{25}H_{36}N_2O_9$; M 508,56; $T_{пл}$ 158°; Лит.: [121] 2205

2933. **2-(4-(метоксикарбонил)-4-(N-пропионил-N-фениламино)-1-пиперидинил)пропановой кислоты метилового эфира оксалат** (ремифентанила оксалат) $C_{22}H_{30}N_2O_9$; M 466,48; CAS 132875-62-8; $T_{пл}$ 168-170°; Лит.: [26] 222, [121] 2205

2934. **2-(4-(метоксикарбонил)-4-(N-пропионил-N-фениламино)-1-пиперидинил)пропановой кислоты этилового эфира оксалат** $C_{23}H_{32}N_2O_9$; M 480,51; $T_{пл}$ 167°; Лит.: [121] 2205

2935. **2-метокси-2-(4-метил-2,5-диметоксифенил)этиламина гидрохлорид** (2'-methoxy-2C-D, 4-methyl-2,5,2'-trimethoxyphenethylamine hydrochloride, BOD) бел. крист. $CH_3(CH_3O)_2C_6H_3CH(OCH_3)CH_2NH_3Cl$; M 262,75; $T_{пл}$ 172°; Лит.: [216] 45-46

2936. **2-метокси-3,4-метилендиокси-1-аллилбензол** (croweacin) $CH_3O(CH_2O_2)C_6H_3CH_2CH{=}CH_2$; M 192; Пл.: 1,1346 (15°, г/см^3, ж.); n = 1,5346 (19,5°); Давл. паров: 10 (130°), 766 (257°); Лит.: [870] 579

2937. **5-метокси-3,4-метилендиокси-1-аллилбензол** (5-метоксисафрол, миристицин) желт. маслянистая ж. $CH_2O_2(CH_3O)C_6H_2CH_2CH{=}CH_2$; M 192,21; $T_{пл}$ -20°;

Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,1425 (19°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 15 (149,5°); Лит.: [897] 796-797, [901] 550-551

2938. **2-метокси-2-(3,4-метилендиоксифенил)этиламина гидрохлорид** (2'-methoxy-3,4-methylenedioxyphenylethylamine hydrochloride, BOH) бел. крист. $CH_2O_2C_6H_3CH(OCH_3)CH_2NH_3Cl$; М 231,676; $T_{пл}$ 106°; Лит.: [216] 49-50

2939. **3-метокси-4,5-метилендиоксифенилэтиламина гидрохлорид** (lophophine) $CH_2O_2(CH_3O)C_6H_2CH_2CH_2NH_3Cl$; М 231,676; $T_{пл}$ 160-161°; Лит.: [216]

2940. **1-метокси-2-метилпропан** (изобутилметиловый эфир) ж. $(CH_3)_2CHCH_2OCH_3$; М 88,15; $T_{кип}$ 59°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,7311 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 674-675

2941. **4-метоксиметил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** $CH_3OCH_2C(CH_2O)_3PO$; М 194,12; $T_{пл}$ 157°; $ЛД_{50}$: 9 (мыши, в/б); Лит.: [551] 64

2942. **1-(3-метокси-4-метилфенил)-2-нитропропен-1** $CH_3O(CH_3)C_6H_3CH{=}C(CH_3)NO_2$; М 206,22; $T_{пл}$ 48°; Лит.: [117] 1108

2943. **2-метокси-4-метил-5-этоксиамфетамина гидрохлорид** (IRIS) бел. крист. $CH_3O(C_2H_5O)CH_3C_6H_2CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; М 259,772; $T_{пл}$ 192-193°; Лит.: [216]

2944. **2-метоксинафталин** (неролин) бц. листовидные крист. (р.п. диэтиловый эфир) $C_{10}H_7OCH_3$; М 158,2; $T_{пл}$ 72°; $T_{кип}$ 274°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., н.р., эф.: л.р., сероуглерод: р.; Лит.: [897] 792-793

2945. **2-метокси-1,4-нафтохинон** (лоусона метиловый эфир) $C_{11}H_8O_3$; М 188,18; $T_{пл}$ 183°; Лит.: [433] 7, 52

2946. **5-метокси-6-нитробензодифуразан** светло-желт. игольчатые крист. $C_7H_3N_5O_5$; М 237,13; $T_{пл}$ 135°; Лит.: [1005] 15; Синт.: [1005] 15

2947. **1-метокси-2-пропанол** (1,2-пропиленгликоля монометиловый эфир) $CH_3OCH_2CH(OH)CH_3$; М 90,121; $T_{пл}$ -95°; $T_{кип}$ 120,1°; Лит.: [1026] 481

2948. **4-метокситолуол** (1-метил-4-метоксибензол, п-крезола метиловый эфир) $CH_3OC_6H_4CH_3$; М 122,2; $T_{пл}$ -32,05°; $T_{кип}$ 177,05°; Лит.: [832] 84-85; Синт.: [249] 67

2949. **2-метокси-2-(3,4,5-триметоксифенил)этиламина гидрохлорид** (BOM, бета-метоксимескалин) бел. крист. $(CH_3O)_3C_6H_2CH(OCH_3)CH_2NH_3Cl$; М 277,745; $T_{пл}$ 199°; Лит.: [216]

2950. **4-метокси-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** $CH_3OC(CH_2O)_3PO$; М 180,1; $T_{пл}$ 136,5-137°; $ЛД_{50}$: 8 (мыши, в/б); Лит.: [551] 12, 72

2951. **5-метокситриптамин** $CH_3OC_8H_5NCH_2CH_2NH_2$; М 190,25; $T_{пл}$ 122°; Лит.: [27] 817

2952. **6-метокситриптамин** $CH_3OC_8H_5NCH_2CH_2NH_2$; М 190,25; CAS 3610-36-4; $T_{пл}$ 147°; Лит.: [27] 817; Синт.: [432] 223

2953. **5-метокситриптамина гидрохлорид** $CH_3OC_8H_5NCH_2CH_2NH_2 \cdot HCl$; М 226,71; CAS 66-83-1; $T_{пл}$ 247°; Лит.: [27] 817

2954. **метоксиуксусная кислота** (гликолевая кислота простой метиловый эфир) бц. ж. CH_3OCH_2COOH; М 90,08; $T_{кип}$ 203-204°; pK_a (1) = 3,57 (25°, вода); Лит.: [897] 618-619, [898] 91

2955. **(4-метоксифенил)ацетон** $CH_3OC_6H_4CH_2COCH_3$; М 164,21; $T_{кип}$ 261-269°; Лит.: [16] 106-107

2956. **4-метоксифенилпентазол** $CH_3OC_6H_4\text{-}N(N{=}N)_2$; М 177,16; $T_{разл}$ 14°; Лит.: [50] 843

2957. **2-метоксифенол** (гваякол, орто-метоксифенол, орто-оксианизол, пирокатехина монометиловый эфир) бц. гексагональные крист. $CH_3OC_6H_4OH$; М 124,14; $T_{пл}$ 28,5°; $T_{кип}$ 205°; Раств.: вода: 1,6 (15°), эф.: р., укс.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,1287 (21.4°, г/см^3, т.); n = 1,5385 (21,4°); pK_a (1) = 9,98 (25°, вода); $T_{всп}$: 91; $T_{свосп}$: 385; Лит.: [897] 578-579, [1020] 506, [1024] 508, [1026] 285, [259] 126; Синт.: [249] 64-65

2958. **3-метоксифенол** (м-метоксифенол, резорцина монометиловый эфир) $CH_3OC_6H_4OH$; М 124,14; $Т_{пл}$ -17,5°; $Т_{кип}$ 244°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; pK_a (1) = 9,65 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 312 (б. мыши, в/ж), 597 (крысы, в/ж); Лит.: [1026] 503, [259] 126

2959. **4-метоксифенол** (гидрохинона монометиловый эфир, пара-метоксифенол) ромбические крист. (р.п. вода) $CH_3OC_6H_4OH$; М 124,14; CAS 150-76-5; $Т_{пл}$ 53°; $Т_{кип}$ 243°; Раств.: бензол: л.р., вода: р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Давл. паров: 11 (127°); pK_a (1) = 10,21 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 1600 (б. крысы, в/ж); Лит.: [27] 811, [832] 382-383, [897] 1048-1049, [1023] 50, [259] 126; Синт.: [565] 58-59

2960. **метоксифлуран** (inhalanum, methofluranum, penthrane, ингалан, пентран) бц. ж. $CH_3OCF_2CHCl_2$; М 164,97; $Т_{пл}$ -35°; $Т_{кип}$ 105°; Раств.: вода: 0,21 (20°); Пл.: 1,42 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [1023] 410, [554] 11-12

2961. **метоксихлорметан** (монохлорметиловый эфир) $ClCH_2OCH_3$; М 80,5; $Т_{пл}$ -103,5°; $Т_{кип}$ 59,15°; Лит.: [832] 204-205; Синт.: [858] 278-280

2962. **1-(3-метокси-4-хлорфенил)-2-нитропропен-1** $Cl(CH_3O)C_6H_3CH{=}C(CH_3)NO_2$; М 227,644; $Т_{пл}$ 69°; Лит.: [117] 1108

2963. **1-метокси-1,3,5-циклогептатриен** (CH, CHT, EA 4923) ж. $C_8H_{10}O$; М 122,164; $Т_{пл}$ -79,5°; Давл. паров: 749 (117°); $ЛД_{50}$: 8 (кролики, в/в), 282 (крысы, п/о), 13 (крысы, в/в), 21 (крысы, в/б), 478 (мыши, п/о), 13 (мыши, в/б); Лит.: [194] 235, 245, [255] 224, [265] 139-141

2964. **2-метоксиэтанол** (метилцеллозольв) $CH_3OCH_2CH_2OH$; М 76,09; $Т_{кип}$ 125°; Лит.: [337] 453-454, [401] 158

2965. **метоксиэтилен** (винилметиловый эфир) $CH_3OCH{=}CH_2$; М 58,08; $Т_{кип}$ 5,5°; n = 1,373 (0°); Лит.: [1082] 36

2966. **2-метоксиэтилртути ацетат** $CH_3OCH_2CH_2HgOC(O)CH_3$; М 318,93; $Т_{пл}$ 42°; $ЛД_{50}$: 60 (б. мыши); Лит.: [339] 401-402

2967. **2-метоксиэтилртути хлорид** бел. крист. $CH_3OCH_2CH_2HgCl$; М 295,13; $Т_{пл}$ 65°; $ЛД_{50}$: 50 (крысы); Лит.: [339] 401, [562] 273

2968. **3-метокси-4-этоксибензальдегид** (ванилина этиловый эфир) моноклинные крист. $C_2H_5O(CH_3O)C_6H_3CHO$; М 180,2; $Т_{пл}$ 65°; Раств.: вода: т.р. (100°), эф.: р., этанол: т.р.; Лит.: [897] 472-473

2969. **метопролола тартрат** (эгилок) бел. крист. $C_{34}H_{56}N_2O_{12}$; М 684,81464; CAS 56392-17-7; $Т_{пл}$ 120°; Раств.: ацетон: м.р., вода: х.р., дихлорметан: х.р., эф.: н.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [43] 779-780, [781] 542-544, 1016

2970. **(+/-)-цис-мефентанила гидрооксалат** ((+/-)-цис-N-(3-метил-1-(2-фенилэтил)-4-пиперидил)-N-фенилпропанамида гидрооксалат) $C_{23}H_{30}N_2O$; М 350,497; CAS 42045-86-3; $Т_{пл}$ 164°; Лит.: [117] 1048-1049, [1015] 23

2971. **(+)-цис-мефентанила нитрат - пропанол (1/1)** ((+)-цис-3-метилфентанил) ; $Т_{пл}$ 96°; Лит.: [117] 1048-1049, [122] 3655, [1015] 23

2972. **dl-миндальная кислота** (dl-mandelic acid) $C_6H_5CH(OH)COOH$; М 152,15; $Т_{пл}$ 120-122°; pK_a (1) = 3,37 (25°, вода); Лит.: [54] 1.252, [748] 162; Синт.: [858] 270-273

2973. **миристиновая кислота** (тетрадекановая кислота) бц. листовидные крист. $CH_3(CH_2)_{12}COOH$; М 228,38; $Т_{пл}$ 53,8-58°; Раств.: вода: 0,0013 (0°), 0,002 (20°), 0,0034 (60°), эф.: т.р., укс.: р., хлф.: р., этанол: 56,9 (21°); Лит.: [640] 428, [897] 796-797; Синт.: [858] 274-275

2974. **миристиновой кислоты метиловый эфир** (тетрадекановой кислоты метиловый эфир) $CH_3(CH_2)_{12}COOCH_3$; М 242,398; $Т_{пл}$ 19,1°; Давл. паров: 1 (114°); Лит.: [642] 15

2975. **модафинил** (2-((diphenylmethyl)sulfinyl)acetamide, 2-((дифенилметил)сульфинил)ацетамид, 2-(benzhydrylsulfinyl)acetamide, CRL 40476, modafinil) $C_{15}H_{15}NO_2S$; М 273,3501; $Т_{пл}$ 165°; Лит.: [703], [725]; Синт.: [724]

2976. **молибден** (molybdenum) серебристо-бел. кубические мет. Mo; M 95,94; $T_{пл}$ 2620°; $T_{кип}$ 4630°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 10.22 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0.01 (2525°), 0,1 (2775°), 1 (3107°), 10 (3540°), 100 (4115°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 28,6 (т); C_p^0: 24,1 (т); $\Delta H_{пл}$: 36,4; $\Delta H_{кип}$: 582,4; Лит.: [386] 51, [449] 387-395, [768] 81

2977. **молибдена(II) ацетат** желт. крист. $Mo(CH_3COO)_2$; M 214,03; $T_{возг}$ 300°; Лит.: [610] 381

2978. **молибдена борид** тетрагональные крист. MoB; M 106,75; $T_{пл}$ 2180°; Пл.: 8,65 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 128-129

2979. **молибдена гексакарбонил** бел. ромбические крист. $Mo(CO)_6$; M 264; $T_{пл}$ 151°; $T_{разл}$ 151°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р.; Пл.: 1,96 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (45.5°), 10 (77°), 100 (115°); ΔH^0_{298}: -983,2 (т); ΔG^0_{298}: -878,6 (т); S^0_{298}: 327 (т); C_p^0: 242,3 (т); Лит.: [768] 81

2980. **молибдена дикарбид** MoC_2; M 119,96; $T_{пл}$ 2522°; Лит.: [981] 295

2981. **молибдена(III) иодид** черн. крист. MoI_3; M 476,65; $T_{разл}$ 100°; Лит.: [822] 1641, [857] 9; Синт.: [822] 1641

2982. **молибдена(IV) карбид** сер. кубические крист. MoC; M 107,95; $T_{пл}$ 2700°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,4 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -10 (т); Лит.: [768] 81

2983. **молибдена(IV) оксид** (молибдена диоксид) фиолетово-коричнев. моноклинные крист. MoO_2; M 127,94; $T_{возг}$ 1000°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,47 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -589,1 (т); ΔG^0_{298}: -533,2 (т); S^0_{298}: 46,28 (т); C_p^0: 55,98 (т); Лит.: [768] 81

2984. **молибдена(VI) оксид** (молибдена триоксид) бц. ромбические крист. MoO_3; M 143,94; $T_{пл}$ 801°; $T_{кип}$ 1155°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 4,69 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (734°), 10 (797°), 100 (954°); ΔH^0_{298}: -745,2 (т); ΔG^0_{298}: -668,1 (т); S^0_{298}: 77,74 (т); C_p^0: 75,02 (т); $\Delta H_{пл}$: 49; $\Delta H_{кип}$: 138; Лит.: [768] 81

2985. **молибдена(III) сульфид** сер. игольчатые крист. Mo_2S_3; M 288,07; $T_{разл}$ 1100°; Пл.: 5,91 (15°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 128-129

2986. **молибдена(IV) сульфид** (молибденит) темно-сер. гексагональные крист. MoS_2; M 160,06; $T_{разл}$ 1300°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,8 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -248,1 (т); ΔG^0_{298}: -239,2 (т); S^0_{298}: 62,59 (т); C_p^0: 63,55 (т); Лит.: [377] 350-351, [768] 81

2987. **молибдена(VI) фторид** бц. ромбические крист. MoF_6; M 209,93; $T_{пл}$ 17,6°; $T_{кип}$ 33,9°; Раств.: серная кислота 100%: м.р.; Пл.: 2,55 (17.5°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 1 (-67°), 10 (-41,2°), 100 (-8,2°); ΔH^0_{298}: -1585,4 (ж); ΔG^0_{298}: -1473 (ж); S^0_{298}: 259,7 (ж); C_p^0: 169,8 (ж); $\Delta H_{пл}$: 4,33; $\Delta H_{кип}$: 27,25; Лит.: [768] 82

2988. **молибдена(III) хлорид** кирпично-красн. моноклинные крист. $MoCl_3$; M 202,3; $T_{разл}$ 500°; Раств.: вода: н.р., эф.: м.р., этанол: м.р.; Пл.: 3,578 (25°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -393 (т); ΔG^0_{298}: -204 (т); S^0_{298}: 138 (т); Лит.: [449] 187-189, [610] 379, [768] 82; Синт.: [822] 1634-1635

2989. **молибдена(IV) хлорид** красно-коричнев. гексагональные крист. $MoCl_4$; M 237,75; $T_{разл}$ 130°; Раств.: этанол: р.; ΔH^0_{298}: -479.5 (т); ΔG^0_{298}: -391.6 (т); S^0_{298}: 180 (т); Лит.: [768] 82

2990. **молибдена(V) хлорид** фиолетово-черн. моноклинные крист. $MoCl_5$; M 273,21; $T_{пл}$ 194°; $T_{кип}$ 269°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., тетрахлорметан: р., хлф.: р., этанол: реаг.; Пл.: 2,928 (25°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -526,8 (т); ΔG^0_{298}: -420,6 (т); S^0_{298}: 230 (т); $\Delta H_{пл}$: 18; $\Delta H_{кип}$: 54.4; Лит.: [768] 82

2991. **молибдена циклопентадиенил-трикарбонил-гидрид** $HMo(CO)_3(C_5H_5)$; M 246,071; $T_{разл}$ 110°; Лит.: [356] 236

2992. **молибденовая кислота** бел. гексагональные крист. H_2MoO_4; M 161,95; $T_{разл}$ 115°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 3,11 (20°, г/см^3, т.); pK_a (2) = 6 (18°, вода); ΔH^0_{298}: -1046,1 (т); ΔG^0_{298}: -950 (т); S^0_{298}: 159 (т); Лит.: [768] 82

2993. **dl-молочная кислота** (dl-2-гидроксипропановая кислота, dl-альфа-оксипропионовая кислота) бц. ж. $CH_3CH(OH)COOH$; M 90,08; $T_{пл}$ 18°; Раств.: вода:

89 (0°), 105 (10°), 126 (20°), 150 (30°), 180 (40°), 270 (60°), 460 (80°), эф.: м.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,249 (15°, г/см^3, т.), 1,206 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,4392 (20°); Давл. паров: 15 (122°); pK_a (1) = 3,862 (25°, вода); ДП: 22, (17°) ; $\Delta H_{сгор}$: 1364; Лит.: [832] 312-313, [897] 798-799, [1022] 130-131, [1026] 351, [768] 162, [872] 27-29, 42-43

2994. **l-молочная кислота** $CH_3CH(OH)COOH$; M 90,08; $T_{пл}$ 52,8°; Лит.: [11] 277

2995. **молочной кислоты бутиловый эфир** (бутиллактат) $CH_3CH(OH)COOCH_2CH_2CH_2CH_3$; M 146,184; $T_{пл}$ -28°; $T_{кип}$ 187°; Пл.: 0,9837 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4217 (20°); Давл. паров: 10 (75°); $T_{всп}$: 61; $T_{свосп}$: 380; Лит.: [1022] 131, [1026] 87

2996. **dl-молочной кислоты метиловый эфир** (метиллактат) $CH_3CH(OH)COOCH_3$; M 104,1; $T_{пл}$ -66°; $T_{кип}$ 144,8°; Пл.: 1,118 (10°, к в.4, ж.); Лит.: [832] 312-313, [1022] 131, [1026] 333

2997. **молочной кислоты 3-хинуклидиловый эфир** $C_{10}H_{17}NO_3$; M 199,244; $T_{пл}$ 73-76°; Лит.: [163] 4, 59

2998. **молочной кислоты этиловый эфир** (этиллактат) $CH_3CH(OH)COOCH_2CH_3$; M 118,14; $T_{кип}$ 154,5°; Пл.: 1,0348 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [513] 310, [1026] 720

2999. **моногерман** (герман) бц. г. GeH_4; M 72,62; $T_{пл}$ -165,8°; $T_{кип}$ -88,5°; Пл.: 1,52 (-142°, г/см^3, ж.), 0,00342 (20°, г/см^3, г.); Давл. паров: 1 (-163,5°), 10 (-145,6°), 100 (-120,8°); ΔH^0_{298}: 90,8 (г); ΔG^0_{298}: 113,2 (г); S^0_{298}: 217,1 (г); C_p^0: 45,02 (г); $\Delta H_{пл}$: 0,84; $\Delta H_{кип}$: 14,1; Лит.: [376] 353-354, [768] 62

3000. **моносилан** (silane, силан) бц. г. SiH_4; M 32,12; $T_{пл}$ -185°; $T_{кип}$ -111,9°; $T_{разл}$ 450°; Раств.: вода: реаг., сероуглерод: р., этанол: р.; Пл.: 0,58 (-185°, г/см^3, ж.), 0,00144 (20°, г/см^3, г.); Давл. паров: 1 (-175,5°), 10 (-160,4°), 100 (-139,3°); ΔH^0_{298}: 34,7 (г); ΔG^0_{298}: 57,2 (г); S^0_{298}: 204,56 (г); C_p^0: 42,89 (г); $\Delta H_{пл}$: 0,667; $\Delta H_{кип}$: 12,43; $T_{крит}$: -3; $P_{крит}$: 4,28; $Пл_{крит}$: 0,309; Лит.: [1023] 339-340, [264] 44, [610] 603-605, [768] 75, [885] 188-189, [905] 243

3001. **монохлорамин** бц. NH_2Cl; M 51,48; $T_{пл}$ -66°; Раств.: вода: р.; Лит.: [897] 16-17

3002. **монохлорэтилен** (винил хлористый, винилхлорид, хлорэтен) бц. г. $CH_2{=}CHCl$; M 62,5; $T_{пл}$ -158,4°; $T_{кип}$ -13,8°; Пл.: 0,983 (-20°, г/см^3, ж.); ΔH^0_{298}: -37,26 (г); ΔG^0_{298}: 263,98 (г); $T_{крит}$: 158,4; $P_{крит}$: 5,34; $Пл_{крит}$: 0,37; Лит.: [1020] 373-374

3003. **l-морфина ацетат моногидрат** крист. $C_{19}H_{25}NO_6$; M 363,42; $T_{пл}$ 200°; $T_{разл}$ 200°; Раств.: вода: 44,4, эф.: н.р., хлф.: р., этанол: 4,63; Лит.: [897] 800-801

3004. **морфина гидрохлорид тригидрат** бц. игольчатые крист. $C_{17}H_{26}ClNO_6$; M 375,86; $T_{пл}$ 250°; $T_{разл}$ 250°; Раств.: вода: 5,72 (20°), глицерин: р.20 (15,5°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: 2,38 (20°); Лит.: [640] 431, [897] 800-801, [274] 145, [284] 374, [510] 240, [1062] 288-289

3005. **морфина сульфат пентагидрат** бц. игольчатые крист. $C_{34}H_{50}N_2O_{15}S$; M 758,87; $T_{разл}$ 250°; Раств.: вода: 6,66 (20°), эф.: н.р., этанол: 0,22 (20°); $ЛД_{50}$: 900 (крысы); Лит.: [897] 800-801, [928] 27, [122] 3655, [126] 4184, [274] 145

3006. **морфин моногидрат** бц. призматические крист. $C_{17}H_{21}NO_4$; M 303,37; $T_{пл}$ 254°; Раств.: бензол: 0,0625 (20°), вода: 0,025 (20°), 0,2 (100°), эф.: 0,01 (20°), хлф.: р.0,067 (20°), этанол: 0,39 (20°), 0,6 (25°); Пл.: 1,317 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 800-801, [510] 239-240, [1073] 358-359

3007. **морфолин** (диэтиленимида окись, тетрагидро-1,4-оксазин) бц. маслянистая ж. $O(CH_2CH_2)_2NH$; M 87,12; $T_{кип}$ 129°; Раств.: вода: смеш., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9998 (20°, г/см^3, ж.); pK_{BH^+} (1) = 8,7 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 1600-1700 (б. крысы, в/ж); Лит.: [897] 800-801, [898] 102, [345]

3008. **мочевая кислота** (пурин-2,6,8-трион) бц. крист. $C_5H_4N_4O_3$; M 168,12; $T_{разл}$ 400°; pK_a (1) = 3,89 (25°, вода); Лит.: [897] 800-801, [1022]

3009. **мочевина** (urea, карбамид, угольной кислоты диамид) бц. тетраэдрические крист. (р.п. вода) H_2NCONH_2; M 60,05; CAS 57-13-6; $T_{пл}$ 132,7°; Раств.: аммиак

жидкий: х.р., бензол: пл.р., вода: 51,8 (20°), 71,7 (60°), 95 (120°), глицерин: 50 (15°), эф.: т.р., изобутанол: 6,2 (20°), изопропанол: 2,6 (20°), метанол: 22 (20°), хлф.: н.р., этанол: 5,32 (20°), 7,24 (40°), этилацетат: 0,08 (25°); Пл.: 1,33 (25°, г/см^3, т.); n = 1,484 (20°); pK_{BH^+} (1) = 0,1 (21°, вода); ΔH^0_{298}: -333,3 (т); ΔG^0_{298}: -197,3 (т); S^0_{298}: 104,67 (т); C_p^0: 93,198 (т); Лит.: [338] 48, [897] 800-801, [1022] 144-145, [241] 10, [369] 73, [370], [451]

3010. **мочевина пероксогидрат** (гидроперит) бел. крист. $H_2NCONH_2 \cdot H_2O_2$; M 60,055; $T_{разл}$ 85°; Раств.: вода: л.р., этанол: р.; Лит.: [451] 51, [555] 405; Синт.: [729] 407

3011. **мочевины нитрат** моноклинные крист. $H_2NCONH_2 \cdot HNO_3$; M 123,07; $T_{пл}$ 152°; $T_{разл}$ 152°; Раств.: вода: м.р.; Лит.: [897] 800-801, [451] 47

3012. **мочевины фосфат** (карбамида фосфат) бц. крист. $HN_2CONH_2 \cdot H_3PO_4$; M 158,05; $T_{пл}$ 117,5°; $T_{разл}$ 117°; Раств.: вода: 71,7 (10°), х.р.91,9 (18°), 202 (46°), метанол: 43,3 (18°), 112,3 (46°), этанол: 11,6 (18°), 39 (46°); Лит.: [469] 112, [891] 376, [1026], [451] 48-49

3013. **муллит** бц. ромбические крист. $Al_6O_{13}Si_2$; M 426,05; $T_{разл}$ 1810°; Пл.: 3,15 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 18-19, [1026] 29

3014. **муравьиная кислота** (метановая кислота) бц. ж. HCOOH; M 46,03; $T_{пл}$ 8,25°; $T_{кип}$ 100,7°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: р., вода: смеш., глицерин: смеш., эф.: смеш., толуол: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,2196 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,3714 (20°); Давл. паров: 120 (50°); H_0 (1) = -2,2 (25°); pK_a (1) = 3,752 (25°, вода); Дип.: 1,41 (20°); ΔH^0_{298}: -409,19 (ж); ΔG^0_{298}: -346 (ж); S^0_{298}: 128,95 (ж); C_p^0: 98,74 (ж); $\Delta H_{пл}$: 12,72; $\Delta H_{кип}$: 22,24; Лит.: [898] 118, [901] 100-101, [1022] 148-149, [259] 118, [748] 145-146, [768] 162-163, [816] 110

3015. **муравьиной кислоты аллиловый эфир** (2-пропенилметаноат, аллилформиат) ж. $HCOOCH_2CH{=}CH_2$; M 86,09; $T_{кип}$ 83°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 0,932 (17°, г/см^3, ж.), 0,948 (18°, г/см^3, ж.); Лит.: [338] 151, [897] 804-805

3016. **муравьиной кислоты метиловый эфир** (methyl formate, метилметаноат, метилформиат) бц. ж. $HCOOCH_3$; M 60,05; $T_{пл}$ -99,8°; $T_{кип}$ 31,8°; Раств.: вода: 30,4 (20°), эф.: р., метанол: р., этанол: смеш.; Пл.: 0,98149 (15°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 806-807, [1026] 337, [54] 1.268

3017. **муравьиной кислоты фторангидрид** HCOF; M 48,016; $T_{кип}$ -26°; Лит.: [1052] 10-11

3018. **муравьиной кислоты этиловый эфир** (этилметаноат, этилформиат) бц. ж. $HCOOC_2H_5$; M 74,08; $T_{пл}$ -80,5°; $T_{кип}$ 54,3°; Раств.: вода: 11,8 (25°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,91678 (20°, к в.4, ж.), 0,9236 (25°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 808-809; Синт.: [249] 78-79

3019. **мусказон** (muscazone, альфа-амино-2,3-дигидро-2-оксо-5-оксазолинуксусная кислота) бц. крист. $C_5H_6N_2O_4$; M 158,11; $T_{пл}$ 190°; $T_{разл}$ 190°; Лит.: [1024] 532, [180] 134

3020. **мускарина хлорид** $C_9H_{20}ClNO_2$; M 209,71; $T_{пл}$ 181°; $ЛД_{50}$: 0,2 (мыши, в/в), 0,7 (человек, п/о); Лит.: [946] 430-458, [1024] 532, [1026] 727

3021. **мусцимол** (5-(аминометил)-3-гидроксиизоксазол, muscimol) бц. крист. $C_4H_6N_2O_2$; M 114,1; $T_{пл}$ 175°; $T_{разл}$ 175°; Раств.: вода: л.р.; $ЛД_{50}$: 3,5 (крысы, в/б), 2,5 (мыши, в/б); Лит.: [180] 134, 138; Синт.: [168] 819

3022. **мышьяка(III) азид** $As(N_3)_3$; M 200,982; $T_{пл}$ 37°; $T_{разл}$ 62°; Лит.: [40] 508

3023. **мышьяка(III) бромид** светло-желт. крист. $AsBr_3$; M 314,634; $T_{пл}$ 31,2°; $T_{кип}$ 221°; Пл.: 3,66 (15°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -197 (т); Лит.: [376] 522, [613] 17

3024. **мышьяка(III) иодид** красн. крист. AsI_3; M 455,635; $T_{пл}$ 140,4°; $T_{кип}$ 400°; Пл.: 4,39 (15°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -58,2 (т); Лит.: [376] 522

3025. **мышьяка(III) оксид** (мышьяковистый ангидрид) бел. ам. в-во As_2O_3; M 197,84; $T_{пл}$ 315°; $T_{кип}$ 461°; Раств.: вода: р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 3,74 (20°, г/см^3, т.); $ЛД_{50}$: 10 (мыши, в/б); Лит.: [341] 88, [613] 13-15, [768] 82

3026. **мышьяка(V) оксид** бел. ам. в-во As_2O_5; M 229,84; $T_{разл}$ 315°; Раств.: вода: 59,5 (0°), 62,1 (10°), 65,8 (20°), 70,6 (29.5°), 71,2 (40°), 73 (60°), 75,1 (80°), 76,4 (100°), 77,6 (120°), 80,2 (140°), этанол: р.; Пл.: 4,09 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -924,9 (т); ΔG^0_{298}: -782,4 (т); S^0_{298}: 105,4 (т); C_p^0: 116,5 (т); Лит.: [613] 15-16, [768] 82

3027. **мышьяка(V) оксид-трихлорид** $AsOCl_3$; M 197,28; $T_{разл}$ -25°; Лит.: [376] 532

3028. **мышьяка(III) сульфид** (аурипигмент) желт. моноклинные крист. As_2S_3; M 246,02; $T_{пл}$ 310°; $T_{кип}$ 723°; Раств.: бензол: н.р., вода: о.м.р., сероуглерод: н.р., этанол: р.; Пл.: 3,43 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -159 (т); ΔG^0_{298}: -158 (т); S^0_{298}: 163,6 (т); C_p^0: 115,5 (т); $ЛД_{50}$: 936 (крысы, накожно), 6400 (крысы, в/ж); Лит.: [768] 82

3029. **мышьяка(V) сульфид** желт. пор. As_2S_5; M 310,14; $T_{разл}$ 500°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [768] 82

3030. **мышьяка(III) фторид** бц. ж. AsF_3; M 131,917; $T_{пл}$ -6°; $T_{кип}$ 62,8°; Пл.: 2,666 (0°, г/см^3, ж.); ΔH^0_{298}: -965,5 (ж); Лит.: [376] 522

3031. **мышьяка(V) фторид** AsF_5; M 169,914; $T_{пл}$ -79,8°; $T_{кип}$ -52,8°; Пл.: 2,33 (-53°, г/см^3, ж.); Лит.: [376] 524

3032. **мышьяка(III) хлорид** бц. ж. $AsCl_3$; M 181,281; $T_{пл}$ -16,2°; $T_{кип}$ 130,2°; Пл.: 2,205 (0°, г/см^3, ж.); ΔH^0_{298}: -305 (ж); Лит.: [376] 522

3033. **мышьяка(V) хлорид** $AsCl_5$; M 252,187; $T_{разл}$ -50°; Лит.: [376] 524

3034. **мышьяк желтый** желт. кубические крист. As; M 74,92; $T_{разл}$ 270°; Разл. на: мышьяк серый; Раств.: сероуглерод: р.; Пл.: 1,97 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: 7,5 (т); Лит.: [768] 82

3035. **мышьяк серый** (arsenic) серебрист. гексагональные мет. As; M 74,92; $T_{возг}$ 615°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,72 (20°, г/см^3, т.), 5,24 (817°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 0,1 (317°), 1 (371°), 10 (437°), 100 (519°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 36,6 (т); C_p^0: 24,7 (т); $\Delta H_{пл}$: 22; $\Delta H_{кип}$: 32; $ЛД_{50}$: 763 (крысы, в/ж), 1000 (мыши, в/б), 144 (мыши, в/ж); Лит.: [1022] 156-157, [376] 513, 516, [386] 51, [613] 7-13, [768] 82

3036. **мышьяк черный** черн. ам. в-во As; M 74,92; $T_{разл}$ 270°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,9 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: 4,2 (т); Лит.: [768] 82

3037. **налорфина гидрохлорид** (N-аллилнорморфина гидрохлорид, анторфин) бел. крист. $C_{19}H_{22}ClNO_3$; M 347,84; $T_{пл}$ 263°; $T_{разл}$ 263°; Раств.: вода: л.р., этанол: т.р.; Лит.: [825] 349, [901] 898-899, [445] 98

3038. **натрий** (sodium) серебристо-бел. кубические мет. Na; M 22,99; $T_{пл}$ 97,8°; $T_{кип}$ 883°; Раств.: аммиак жидкий: р.25,14 (-33.5°), бензин: н.р., бензол: н.р., вода: реаг., эф.: н.р., петр.эф.: н.р., ртуть: 0,68 (18°), толуол: н.р., этанол: реаг.; Пл.: 0,968 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,01 (289°), 0,1 (355°), 1 (439°), 10 (550°), 100 (704°); Вязк.: 0,814 (100°), 0,742 (132°), 0,635 (183°); Пов.нат.: 222 (100°), 211 (250°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 51,45 (т); C_p^0: 28,16 (т); $\Delta H_{пл}$: 2,64; $\Delta H_{кип}$: 86,36; ΔH^0_{298}: 107,7 (г); ΔG^0_{298}: 72,3 (г); S^0_{298}: 153,61 (г); Лит.: [617] 10, [1022] 178-179, [1026] 360, [1090] 186, [254] 12-259, [348] 528, [376] 83-84, [453], [454] 30, [768] 24, 83, [1042] 83; Синт.: [820] 1010-1012, [820] 1009-1010

3039. **натрия азид** бел. тригональные крист. NaN_3; M 65,01; $T_{разл}$ 275°; Разл. на: натрий, азот; Раств.: аммиак жидкий: л.р., ацетон: н.р., бензол: м.р., вода: 27,6 (-15.1°), 38,9 (0°), 40,8 (20°), 55,3 (100°), гексан: н.р., эф.: н.р., метанол: 2,48 (25°), хлф.: н.р., циклогексан: н.р., этанол: м.р.0,22 (0°), 0,46 (78°), этилацетат: н.р.; Пл.: 1,85 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: 21,3 (т); ΔG^0_{298}: 99,4 (т); S^0_{298}: 70,5 (т); C_p^0: 76,6 (т); $ЛД_{50}$: 45 (кролики, накожно), 45 (крысы, п/к), 47,5 (крысы, итрахеально), 60 (крысы, накожно), 23 (мыши, п/к); Лит.: [341] 25-26, [897] 132-133, [898] 214, 544, [278] 154-158, [610] 405, [768] 83; Синт.: [278] 173, [438] 1839

3040. **натрия амид** бц. крист. $NaNH_2$; М 39,01; $T_{пл}$ 210°; $T_{кип}$ 400°; $T_{разл}$ 500°; Раств.: аммиак жидкий: р., вода: реаг., этанол: реаг.; ΔH^0_{298}: -118,8 (т); ΔG^0_{298}: -59 (т); S^0_{298}: 76,9 (т); C_p^0: 66,15 (т); Лит.: [1020] 128, [1026] 361, [768] 83

3041. **натрия 5-аминотетразолат** NaN_4CNH_2; М 107,05; $T_{разл}$ 290-460°; Лит.: [963] 581

3042. **натрия арсенат додекагидрат** бц. гексагональные крист. $Na_3AsO_4 \cdot 12H_2O$; М 424,07; $T_{пл}$ 86,3°; Раств.: вода: 23 (30°), глицерин: р., этанол: р.; Пл.: 1,76 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 83

3043. **натрия аскорбат** (sodium ascorbate) $C_6H_7NaO_6$; М 198,11; $T_{разл}$ 218°; Раств.: вода: 62 (20°); Лит.: [54] 3.49, [290] 21

3044. **натрия ацетат** (натрий уксуснокислый) бц. моноклинные крист. CH_3COONa; М 82,03; $T_{пл}$ 324°; Раств.: ацетон: 0,05 (15°), вода: 119 (0°), 121 (10°), 123,5 (20°), 126 (30°), 129,5 (40°), 134 (50°), 139,5 (60°), 146 (70°), 153 (80°), 161 (90°), 170 (100°), 180 (110°), 191 (120°), 193 (123°), диоксид серы: 0,073 (0°), эф.: пл.р., этанол: пл.р.; Пл.: 1,528 (20°, г/см^3, т.); pK_a (1) = 24 (20°, вода, CH3 группа); ΔH^0_{298}: -709,32 (т); ΔG^0_{298}: -607,7 (т); S^0_{298}: 123,1 (т); C_p^0: 79,9 (т); $\Delta H_{пл}$: 18; Лит.: [516] 489, [897] 144-145, [898] 211, 290, 302, [1022] 180, [369] 77, [546] 78-79, [768] 83

3045. **натрия ацетат тригидрат** (натрий уксуснокислый трехводный) бц. моноклинные крист. $CH_3COONa \cdot 3H_2O$; М 136,08; $T_{пл}$ 58°; $T_{разл}$ 120°; Разл. на: натрия ацетат, вода; Раств.: вода: 33 (-10°), 36,3 (0°), 40,8 (10°), 46,5 (20°), 54,5 (30°), 65,5 (40°), 83 (50°), этанол: 7,8 (25°); Пл.: 1,45 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1604 (т); S^0_{298}: 262 (т); Лит.: [897] 144-145, [898] 211, [1022] 180, [546] 78-79

3046. **натрия бензолсульфонат** игольчатые крист. $C_6H_5SO_3Na$; М 180,16; $T_{пл}$ 450°; $T_{разл}$ 450°; Раств.: вода: 47 (20°), этанол: т.р. (78°); Лит.: [897] 524-525

3047. **натрия бис(триметилсилил)амид** $((CH_3)_3Si)_2NNa$; М 183,375; $T_{пл}$ 183°; Лит.: [1022] 407; Синт.: [856] 162

3048. **натрия борогидрид** (натрия тетрагидроборат) бц. кубические крист. $NaBH_4$; М 37,83; $T_{разл}$ 500°; Раств.: аммиак жидкий: 104 (25°), анилин: 0,6 (75°), ацетонитрил: 0,9 (28°), вода: 55 (20°), реаг. (100°), диглим: 5,5 (25°), ДМСО: 5,8 (25°), ДМФА: 18 (20°), диоксан: н.р., пиридин: 3,1 (25°), тетрагидрофуран: 0,1 (20°), трет-бутанол: 0,11 (25°), этанол: 4 (20°), этиламин: 20,9 (17°); Пл.: 1,07 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -183,3 (т); ΔG^0_{298}: -119,5 (т); S^0_{298}: 101,3 (т); C_p^0: 86,78 (т); Лит.: [76], [646] 245, [1018] 56-62, [1020] 308, [1026] 361, [303] 28-29, [376] 164, [768] 83, [993] 53-64

3049. **натрия бромат** бц. кубические крист. $NaBrO_3$; М 150,89; $T_{пл}$ 381°; Раств.: аммиак жидкий: р., вода: 30,3 (10°), 36,4 (20°), 39,4 (25°), 42,6 (30°), 48,8 (40°), 62,6 (60°), 75,7 (80°), 90,8 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 3,34 (17.5°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -342,5 (т); ΔG^0_{298}: -252,6 (т); S^0_{298}: 130,5 (т); Лит.: [159] 1900, [768] 83

3050. **натрия бромид** бц. кубические крист. NaBr; М 102,89; $T_{пл}$ 747°; $T_{кип}$ 1390°; Раств.: аммиак жидкий: р., ацетон: м.р.0,008 (20°), вода: 80,1 (0°), 85,2 (10°), 90,8 (20°), 94,6 (25°), 98,4 (30°), 117,8 (60°), 118,3 (80°), 121,2 (100°), 130 (140°), глицерин: 38,7 (20°), диоксид серы: 0,014 (0°), эф.: 0,08 (20°), метанол: 17,3 (0°), 17 (10°), 16,8 (20°), 16,1 (40°), 15,3 (60°), н-пентанол: 0,12 (20°), пиридин: р., этанол: 2,45 (0°), 2,38 (10°), 2,32 (20°), 2,29 (30°), 2,28 (40°), 2,26 (50°), 2,35 (70°); Пл.: 3,21 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (697°), 1 (805°), 10 (950°), 100 (1147°); Вязк.: 1,42 (762°), 1,28 (787°), 1,08 (857°), 0,96 (937°); Пов.нат.: 103 (760°), 92 (900°); Ск.зв.: 1798 (745°, состояние среды - жидкость)3480 (20°, состояние среды - кристаллы, ось L100)1740 (20°, состояние среды - кристаллы, ось S100)3260 (20°, состояние среды - кристаллы, ось L110); ΔH^0_{298}: -361,4 (т); ΔG^0_{298}: -349,3 (т); S^0_{298}: 86,82 (т); C_p^0: 51,4 (т); $\Delta H_{пл}$: 25,5; $\Delta H_{кип}$: 162; Лит.: [981] 141, [1022] 181, [1026] 361, [284] 18, [545] 92, [768] 83

3051. **натрия бромид дигидрат** бц. моноклинные крист. $NaBr \cdot 2H_2O$; М 138,92; $T_{разл}$ 50°; Разл. на: натрия бромид, вода; Раств.: ацетон: м.р., вода: л.р., метанол: х.р., этанол: р.; Пл.: 2,18 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -951,9 (т); ΔG^0_{298}: -827,2 (т); S^0_{298}: 175,3 (т); Лит.: [768] 83

3052. **натрия бромит тригидрат** желт. крист. $NaBrO_2 \cdot 3H_2O$; М 188,94; $T_{разл}$ 200°; Лит.: [1020] 319, [749] 31-32

3053. **натрия висмутид** Na_3Bi; М 277,95; $T_{пл}$ 766°; Лит.: [54] 3.49

3054. **натрия вольфрамат** бц. ромбические крист. Na_2WO_4; М 293,83; $T_{пл}$ 696°; Раств.: вода: 57,5 (0°), 72,1 (10°), 73 (20°), 77,9 (40°), 90,1 (80°), 96,8 (100°); Пл.: 4,18 (20°, г/см^3, т.); Пов.нат.: 201 (750°), 197 (800°), 191 (900°), 184 (1000°), 170 (1200°), 156 (1400°), 141 (1600°); ΔH^0_{298}: -1588 (т); $\Delta H_{пл}$: 23,8; $ЛД_{50}$: 240 (мыши, в/ж); Лит.: [1026] 361, [768] 84

3055. **натрия гексагидроалюминат** Na_3AlH_6; М 101,998; $T_{разл}$ 260°; Раств.: тетрагидрофуран: н.р.; Пл.: 1,48 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1020] 122

3056. **натрия гексанитchild-rodat(III)** крист. $Na_3[Rh(NO_2)_6]$; М 447,91; $T_{разл}$ 440°; Лит.: [1026] 361

3057. **натрия гексафторалюминат** (криолит) Na_3AlF_6; М 209,941; $T_{пл}$ 1009°; Раств.: вода: 0,039 (20°); pПР (0) = 9,4 (20°, вода); Лит.: [1026] 361

3058. **натрия гексафторсиликат** крист. Na_2SiF_6; М 188,06; $T_{разл}$ 570°; $ЛД_{50}$: 225 (кролики, п/о), 158 (крысы, п/о), 50 (мыши, п/о); Лит.: [339] 40-41, [1026] 362

3059. **натрия гидрид** бц. кубические крист. NaH; М 24; $T_{разл}$ 300°; Раств.: аммиак жидкий: реаг., бензол: н.р., вода: реаг., эф.: н.р., сероуглерод: н.р., тетрахлорметан: н.р., этанол: реаг.; Пл.: 1,38 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -56,4 (т); ΔG^0_{298}: -38 (т); Лит.: [1026] 362, [376] 70, 88, [768] 84; Синт.: [266] 42-43

3060. **натрия гидроарсенат гептагидрат** крист. $Na_2HAsO_4 \cdot 7H_2O$; М 312,01; $T_{пл}$ 57°; $T_{разл}$ 100°; Лит.: [1026] 362

3061. **натрия l-гидроглутамат** $HOOCCH(NH_2)CH_2CH_2COONa$; М 169,111; $T_{пл}$ 120°; $T_{разл}$ 120°; Лит.: [1026] 362

3062. **натрия гидродифторид** крист. $NaHF_2$; М 61,995; $T_{разл}$ 270°; Лит.: [1026] 362

3063. **натрия гидрокарбонат** (сода питьевая) бц. моноклинные крист. $NaHCO_3$; М 84,01; $T_{разл}$ 50°; Разл. на: натрия карбонат, углерода(IV) оксид, вода; Раств.: вода: 6,9 (0°), 8,2 (10°), 9,6 (20°), 10,4 (25°), 11,1 (30°), 12,7 (40°), 16,4 (60°), 20,2 (80°), 24,3 (100°), глицерин: 7,9 (20°), этанол: 1,2 (15.5°); Пл.: 2,16 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -947,7 (т); ΔG^0_{298}: -851,9 (т); S^0_{298}: 102 (т); C_p^0: 87,61 (т); Лит.: [897] 144-145, 266, [1026] 362, [768] 84

3064. **натрия 2-гидрокси-4-аминобензоат дигидрат** (ПАСК-натрий, натрия парааминосалицилат дигидрат) бел. крист. $HO(H_2N)C_6H_3COONa \cdot 2H_2O$; М 211,148; $T_{пл}$ 122°; Раств.: вода: л.р., этанол: т.р.; Лит.: [1026] 361, [284] 216

3065. **натрия 4-гидроксибутаноат** (натрия гамма-оксибутират, натрия оксибат) бц. крист. $HO(CH_2)_3COONa$; М 126,04; CAS 591-81-1; $T_{пл}$ 193°; Раств.: вода: х.р., этанол: р.; Лит.: [784] 594-595, [1022] 183, [1026] 363, [274] 147, [554] 112-113

3066. **натрия гидроксид** (едкий натр, каустическая сода, натрия гидроокись) бц. ромбические крист. NaOH; М 40; $T_{пл}$ 323°; $T_{кип}$ 1403°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 41,8 (0°), 108,7 (20°), 113 (25°), 118 (30°), 129 (40°), 146 (50°), 177 (60°), 300 (70°), 337 (100°), 374 (125°), 418 (150°), 554 (200°), глицерин: х.р., эф.: н.р., метанол: х.р.31 (28°), этанол: х.р.17,3 (28°); Пл.: 2,13 (20°, г/см^3, т.); pK_b (1) = -0,77 (25°, вода); ΔH^0_{298}: -425,6 (т); ΔG^0_{298}: -380,7 (т); S^0_{298}: 64,4 (т); C_p^0: 59,66 (т); $\Delta H_{пл}$: 7,1; Лит.: [1022] 181-182, [475] 303-304, [545] 93, [768] 84, [905] 205

3067. **натрия 1-гидрокси-5-циантетразолат** ; $T_{пл}$ 255°; Лит.: [963] 594

3068. **натрия гидропероксид полупероксогидрат** желтоват. крист. $(NaOOH)_2 \cdot H_2O_2$; М 146,008; $T_{разл}$ 62°; Лит.: [729] 291-292

3069. **натрия гидросульфат** бц. триклинные крист. $NaHSO_4$; М 120,06; $T_{пл}$ 186°; $T_{разл}$ 187°; Разл. на: натрия дисульфат, вода; Раств.: вода: 28,6 (25°), 50 (100°); Пл.: 2,74 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1026] 362, [768] 85
3070. **натрия гидросульфид** бц. кубические крист. NaSH; М 56,06; $T_{пл}$ 350°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Пл.: 1,79 (20°, г/см^3, т.); ΔG^0_{298}: -213 (т); Лит.: [1026] 362, [768] 85
3071. **натрия гидросульфит** бел. крист. $NaHSO_3$; М 104,06; $T_{разл}$ 25°; Пл.: 1,48 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1026] 362, [377] 70, [540] 220
3072. **натрия гидрофосфат** крист. Na_2HPO_4; М 141,959; $T_{разл}$ 300°; Лит.: [1026] 363
3073. **натрия гидрофосфат додекагидрат** бц. моноклинные крист. $Na_2HPO_4 \cdot 12H_2O$; М 358,14; $T_{разл}$ 35°; Раств.: вода: 1,63 (0°), 3,9 (10°), 7,66 (20°), 12,14 (25°), 24,2 (30°), 55,1 (40°), 80,2 (50°), 82,9 (60°), 92,4 (80°), 104,1 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 1,52 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 86
3074. **натрия гипонитрат моногидрат** (соль Анджели) бц. крист. $Na_2N_2O_3 \cdot H_2O$; М 140; $T_{разл}$ 310°; Лит.: [376] 429, [475] 433, [610] 425
3075. **натрия гипонитрит** (натрий азотноватистокислый) крист. $Na_2N_2O_2$; М 105,99; $T_{пл}$ 100°; $T_{разл}$ 335°; Разл. на: натрия оксид, натрия нитрат, натрия нитрит, азот; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Пл.: 2,466 (4°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 132-133, [376] 429, [610] 425; Синт.: [824] 246
3076. **натрия гипофосфит** крист. NaH_2PO_2; М 87,98; $T_{разл}$ 200°; Лит.: [1026] 362
3077. **натрия гипохлорит** зеленовато-желт. крист. NaClO; М 74,44; $T_{разл}$ 40°; Раств.: вода: 29,4 (0°), 130 (50°); Лит.: [516] 178-179, [779] 14-18, [1026] 362
3078. **натрия гипохлорит дигидрат** крист. $NaOCl \cdot 2H_2O$; М 110,47; $T_{пл}$ 45°; Лит.: [610] 260
3079. **натрия гипохлорит моногидрат** $NaOCl \cdot H_2O$; М 92,46; $T_{разл}$ 70°; Лит.: [610] 260
3080. **натрия гипохлорит пентагидрат** крист. $NaClO \cdot 5H_2O$; М 164,52; $T_{пл}$ 25°; Раств.: вода: 101 (0°); Лит.: [516] 178-179, [1026] 362
3081. **натрия 1,2-дигидрокси-9,10-антрахинон-3-сульфонат** (ализарин С, ализариновый красный С) оранжево-желт. крист. $C_{14}H_7NaO_7S$; М 342,26; $T_{пл}$ 300°; Лит.: [1026] 21
3082. **натрия дигидрофосфат** NaH_2PO_4; М 119,98; $T_{разл}$ 160°; Лит.: [1026] 363
3083. **натрия дигидрофосфат дигидрат** бц. ромбические крист. $NaH_2PO_4 \cdot 2H_2O$; М 156,01; $T_{пл}$ 60°; Раств.: вода: 57,7 (0°), 69,9 (10°), 85,2 (20°), 94,6 (25°), 106,4 (30°), 138,2 (40°), 158,6 (50°), 179,3 (60°), 207,3 (80°), 248,4 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 1,91 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 86
3084. **натрия дигидроцианурат** $NaH_2C_3N_3O_3$; М 151,056; $T_{разл}$ 410-430°; Разл. на: натрия цианат, изоциановая кислота; Лит.: [212] 317
3085. **натрия диизонитрозогидразид** $Na_2N_4O_2$; М 134,00514; $T_{разл}$ 130°; Раств.: ацетон: н.р., вода: х.р., эф.: н.р.; Лит.: [438] 1838
3086. **натрия 1,5-диметил-5-(циклогексен-1-ил)барбитурат** (гексенал, натрия гексобарбитал) бел. $C_{12}H_{15}N_2NaO_3$; М 258,25; $T_{пл}$ 145-147°; Раств.: вода: о.х.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: о.х.р.; Лит.: [1026] 123, [284] 308
3087. **натрия динитрамид** $NaN(NO_2)_2$; М 129; $T_{пл}$ 105°; Лит.: [810] 8
3088. **натрия дисульфат** (натрия пиросульфат) бц. крист. $Na_2S_2O_7$; М 222,1; $T_{пл}$ 400,9°; $T_{разл}$ 460°; Раств.: вода: р.; Пл.: 2,66 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 85
3089. **натрия дисульфид** Na_2S_2; М 110,11; $T_{пл}$ 484°; Лит.: [377] 36
3090. **натрия дисульфит** (натрия пиросульфит) бел. крист. $Na_2S_2O_5$; М 190,1; $T_{разл}$ 150°; Раств.: вода: 65,3 (20°), 88,7 (80°), глицерин: р., этанол: м.р.; Пл.: 1,48 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 140-141, [1023] 464
3091. **натрия дитионат** крист. $Na_2S_2O_6$; М 206,106; $T_{разл}$ 267°; Лит.: [1026] 362

3092. **натрия дитионит** бел. крист. $Na_2S_2O_4$; M 174,11; $T_{разл}$ 52-190°; Раств.: вода: 24,1 (20°), орг. р-ли: н.р.; Лит.: [898] 750, [1026] 362, [303] 24, 37, 56, 92, [377] 72, [540] 227, [973] 401-403

3093. **натрия 2,4-дихлорфеноксиацетат моногидрат** $Cl_2C_6H_3OCH_2COONa \cdot H_2O$; M 261,035; $T_{пл}$ 216°; Раств.: вода: 27,5 (0°); Лит.: [561] 229; Синт.: [982] 374

3094. **натрия дихромат** (натрий двухромовокислый, натрия бихромат) $Na_2Cr_2O_7$; M 261,97; $T_{пл}$ 357°; $T_{разл}$ 400°; ΔH^0_{298}: -1962 (т); Лит.: [1026] 362, [768] 86

3095. **натрия дихромат дигидрат** (натрия бихромата дигидрат) красн. моноклинные крист. $Na_2Cr_2O_7 \cdot 2H_2O$; M 298; $T_{разл}$ 100°; Разл. на: натрия дихромат, вода; Раств.: вода: 164 (0°), 170 (10°), 180 (20°), 187 (25°), 194 (30°), 211 (40°), 233 (50°), 260 (60°), 355 (80°), 418 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 2,52 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 86

3096. **натрия диэтилдитиокарбамат тригидрат** $(C_2H_5)_2NC(S)SNa \cdot 3H_2O$; M 225,31; $T_{разл}$ 94-96°; Раств.: вода: р., этанол: р.; $ЛД_{50}$: 2470 (б. мыши, п/о), 3320 (крысы, п/о); Лит.: [338] 80-81, [1026] 362, [54] 3.50, [304] 147, [510] 326, [1077] 161-162

3097. **натрия изопропилксантогенат** $(CH_3)_2CHOC(S)SNa$; M 158,218; $T_{пл}$ 126°; Лит.: [1026] 363

3098. **натрия иодат** бц. ромбические крист. $NaIO_3$; M 197,89; $T_{разл}$ 500°; Раств.: вода: 2,48 (0°), 4,59 (10°), 9,5 (25°), 13,3 (40°), 19,8 (60°), 26,6 (80°), 33 (100°), укс.: р., этанол: н.р.; Пл.: 4,4 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -490,4 (т); S^0_{298}: 135 (т); C_p^0: 125,5 (т); Лит.: [1026] 363, [768] 84

3099. **натрия иодид** бц. кубические крист. NaI; M 149,89; $T_{пл}$ 662°; $T_{кип}$ 1304°; Раств.: аммиак жидкий: р., ацетон: 30 (20°), 21,8 (80°), вода: 159,7 (0°), 179,3 (20°), 184 (25°), 190 (30°), 205 (40°), 227 (50°), 257 (60°), 296 (80°), 302 (100°), 310 (120°), 320 (140°), глицерин: л.р., метанол: 65 (10°), 72,7 (20°), 78 (25°), 80,7 (40°), 79,4 (60°), пиридин: р., этанол: л.р.46 (20°), 43,3 (25°); Пл.: 3,665 (4°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (597°), 1 (768°), 10 (903°), 100 (1083°); Вязк.: 1,45 (677°), 1,18 (747°), 0,96 (827°); Пов.нат.: 83 (760°); ΔH^0_{298}: -287,9 (т); ΔG^0_{298}: -284,6 (т); S^0_{298}: 98,5 (т); C_p^0: 52,22 (т); $\Delta H_{пл}$: 22; $\Delta H_{кип}$: 160; Лит.: [1026] 363, [284] 18, [545] 93, [768] 84

3100. **натрия иодид - ацетон (1/3)** $NaI \cdot 3(CH_3)_2CO$; M 324,13; $T_{разл}$ 25-30°; Лит.: [876] 323

3101. **натрия карбид** бел. Na_2C_2; M 70; $T_{разл}$ 800°; Раств.: вода: реаг., орг. р-ли: н.р.; Пл.: 1,575 (15°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: 17,12 (т); Лит.: [897] 144-145, [1021] 316, [1071] 106

3102. **натрия карбонат** (кальцинированная сода) бц. моноклинные крист. Na_2CO_3; M 105,99; $T_{пл}$ 852°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 7 (0°), 12,2 (10°), 21,8 (20°), 29,4 (25°), 39,7 (30°), 48,8 (40°), 47,3 (50°), 46,4 (60°), 45,1 (80°), 44,7 (100°), 42,7 (120°), 39,3 (140°), глицерин: х.р., сероуглерод: н.р., этанол: м.р.; Пл.: 2,53 (20°, г/см^3, т.); Вязк.: 3,4 (887°), 2,32 (927°), 1,63 (967°); Пов.нат.: 211 (870°), 209,6 (900°), 207,1 (950°), 204,6 (1000°); ΔH^0_{298}: -1131 (т); ΔG^0_{298}: -1047,5 (т); S^0_{298}: 136,4 (т); C_p^0: 109,2 (т); Лит.: [1026] 363, [768] 84

3103. **натрия карбонат декагидрат** бц. моноклинные крист. $Na_2CO_3 \cdot 10H_2O$; M 286,14; $T_{пл}$ 32,5°; Раств.: вода: 50 (20°), этанол: н.р.; Пл.: 1,446 (17°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -4083,5 (т); ΔG^0_{298}: -3242,3 (т); Лит.: [768] 84

3104. **натрия лактат** $CH_3CH(OH)COONa$; M 112,06; $T_{пл}$ 17°; $T_{разл}$ 140°; Лит.: [1026] 363

3105. **натрия манганат(VI) тригидрат** зелен. моноклинные крист. $Na_2MnO_4 \cdot 3H_2O$; M 345,07; $T_{пл}$ 17°; Раств.: вода: р.; Лит.: [897] 138-139

3106. **натрия метаалюминат** $NaAlO_2$; M 81,97; $T_{пл}$ 1800°; Лит.: [1026] 361

3107. **натрия метаарсенит** крист. $NaAsO_2$; M 129,91; $T_{разл}$ 550°; Пл.: 1,87 (20°, г/см^3, т.); $ЛД_{50}$: 150 (крысы, накожно), 41 (крысы, в/ж); Лит.: [1026] 363, [54] 3.49

3108. **натрия метаборат** бц. тригональные крист. $NaBO_2$; М 65,8; $T_{пл}$ 966°; $T_{кип}$ 1434°; Раств.: вода: 16.4 (0°), 20.8 (10°), 25.4 (20°), 28.2 (25°), 31.4 (30°), 40.35 (40°), 63,9 (60°), 84,5 (80°), 125,2 (100°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 2,4 (20°, г/см^3, т.); Пов.нат.: 193 (1020°), 180 (1100°), 164 (1200°), 131 (1400°); ΔH^0_{298}: -1059 (т); S^0_{298}: 73,39 (т); C_p^0: 65,94 (т); Лит.: [768] 83

3109. **натрия метаборат тетрагидрат** $NaBO_2 \cdot 4H_2O$; М 137,86; $T_{пл}$ 58°; $T_{разл}$ 306°; Лит.: [1026] 363

3110. **натрия метаванадат** бц. моноклинные крист. $NaVO_3$; М 121,93; $T_{пл}$ 630°; Раств.: вода: 19,3 (20°), 21,1 (25°), 22,5 (30°), 26,3 (40°), 33 (60°), 38,8 (75°), 40,8 (80°); $ЛД_{50}$: 18 (крысы, в/б), 98 (крысы, в/ж), 30-40 (морские свинки, п/к); Лит.: [897] 134-135, [54] 5.21

3111. **натрия метагерманат** бел. ромбические крист. Na_2GeO_3; М 166,62; $T_{пл}$ 1060°; Лит.: [1020] 530

3112. **натрия метасиликат** бц. ромбические крист. Na_2SiO_3; М 122,06; $T_{пл}$ 1089°; Раств.: вода: 18,8 (20°), 22,2 (25°), 34,5 (35°), 56,7 (45°), 93,5 (60°), 160,6 (80°), этанол: н.р.; Пл.: 2,61 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1525,4 (т); ΔG^0_{298}: -1427 (т); S^0_{298}: 113,8 (т); C_p^0: 111,8 (т); $\Delta H_{пл}$: 52,3; Лит.: [768] 85

3113. **натрия метафосфат** бц. крист. $NaPO_3$; М 101,96; $T_{пл}$ 620°; Раств.: вода: 14,5 (25°), 32,5 (100°); Пл.: 2,48 (20°, г/см^3, т.); Вязк.: 1250, (650°), 700, (700°), 440, (750°), 300, (800°), 210, (850°); Пов.нат.: 191,6 (660°), 190 (700°), 186 (800°), 182 (900°), 179 (980°); ΔH^0_{298}: -1207,5 (т); Лит.: [768] 85

3114. **натрия метоксид** (натрия метилат) крист. CH_3ONa; М 54,02; $T_{разл}$ 400°; Разл. на: водород, натрия карбид, натрия карбонат, графит; Раств.: метанол: 47,3 (20°); Пл.: 1,28 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1020] 95, [254] 36

3115. **натрия молибдат** бел. крист. Na_2MoO_4; М 205,92; $T_{пл}$ 687°; Раств.: вода: 44 (0°), 63,9 (10.3°), 65 (15°), 69 (50°), 84 (100°); Пл.: 3,28 (18°, г/см^3, т.); Пов.нат.: 214 (700°), 204 (800°), 195 (900°), 187 (1000°), 175 (1200°); ΔH^0_{298}: -1466 (т); ΔG^0_{298}: -1354 (т); S^0_{298}: 159 (т); C_p^0: 141,7 (т); $ЛД_{50}$: 250 (крысы); Лит.: [1026] 363, [484] 228, [768] 84

3116. **натрия монофторфосфат** Na_2PO_3F; М 143,95; $T_{пл}$ 625°; Лит.: [1026] 363

3117. **натрия надпероксид** оранжево-желт. кубические крист. NaO_2; М 54,99; $T_{разл}$ 100-270°; Лит.: [1018] 8-10, [376] 89, [540] 21

3118. **натрия нитрат** (натриевая селитра, натрий азотнокислый) бел. тригональные крист. $NaNO_3$; М 84,99; $T_{пл}$ 307°; $T_{разл}$ 380°; Раств.: аммиак жидкий: 127 (0°), ацетон: н.р., вода: 72.7 (0°), 79.9 (10°), 87.6 (20°), 91.6 (25°), 96.1 (30°), 104.9 (40°), 114,1 (50°), 124,7 (60°), 149 (80°), 176 (100°), метанол: 0,41 (25°), перекись водорода: 30,9 (0°), пиридин: 0,35 (25°), этанол: 0,036 (25°); Пл.: 2,26 (20°, г/см^3, т.); Вязк.: 2,86 (317°), 2,01 (387°), 1,52 (457°); Пов.нат.: 119 (320°), 117 (350°), 114 (400°); ΔH^0_{298}: -466,7 (т); ΔG^0_{298}: -365,9 (т); S^0_{298}: 116 (т); C_p^0: 93,05 (т); $\Delta H_{пл}$: 16; $ЛД_{50}$: 6000 (крысы-самки, в/ж), 9000 (крысы-самцы, в/ж), 3500 (мыши, п/о); Лит.: [1026] 363, [610] 430, [768] 84

3119. **натрия нитрит** бц. ромбические крист. $NaNO_2$; М 69; $T_{пл}$ 271°; $T_{разл}$ 320°; Раств.: аммиак жидкий: х.р., вода: 71,4 (0°), 82,9 (20°), 95,7 (40°), 112,3 (60°), 135,5 (80°), 160 (100°), пиридин: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 2,17 (20°, г/см^3, т.); Вязк.: 3,04 (297°), 2.31 (337°); Пов.нат.: 121 (280°), 113 (500°); ΔH^0_{298}: -359 (т); ΔG^0_{298}: -295 (т); S^0_{298}: 106 (т); $ЛД_{50}$: 200,5 (крысы, п/о); Лит.: [1026] 363, [768] 84

3120. **натрия 2-нитро-5-(4-трифторметил-2-хлорфенокси)бензоат** (ацифлуорфен, блазер) $CF_3C_6H_3ClOC_6H_3(NO_2)COONa$; М 383,64; $T_{пл}$ 250°; $ЛД_{50}$: 1000 (); Лит.: [561] 126

3121. **натрия озонид** красн. тетрагональные крист. NaO_3; М 70,988; $T_{разл}$ -10°; ΔH^0_{298}: -193 (т); Лит.: [1022] 333

3122. **натрия оксалат** $(COONa)_2$; M 134; $T_{пл}$ 250-270°; $T_{разл}$ 250-400°; Раств.: вода: 3,4 (20°), этанол: н.р.; Лит.: [1026] 363, [54] 3.51

3123. **натрия оксид** бц. кубические крист. Na_2O; M 61,98; $T_{возг}$ 1275°; Раств.: вода: реаг., этанол: реаг.; Пл.: 2,27 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -416 (т); ΔG^0_{298}: -377,1 (т); S^0_{298}: 75,27 (т); C_p^0: 72,95 (т); Лит.: [1018] 7-8, [376] 88, [768] 84

3124. **натрия октафторксенат(VI)** бц. Na_2XeF_8; M 329,26; $T_{разл}$ 100°; Лит.: [610] 244

3125. **натрия олеат** $C_{17}H_{33}COONa$; M 304,45; $T_{пл}$ 232-235°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Лит.: [519] 188-189, [1026] 363

3126. **натрия ортосиликат** Na_4SiO_4; M 184,042; $T_{пл}$ 1118°; Пл.: 2,58 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [502] 11-13

3127. **натрия пальмитат** $CH_3(CH_2)_{14}COONa$; M 278,406; $T_{пл}$ 258-267°; Лит.: [1026] 363

3128. **натрия пентаборат пентагидрат** $NaB_5O_8 \cdot 5H_2O$; M 295,116; $T_{пл}$ 117°; $T_{разл}$ 117-350°; Лит.: [1026] 363-364

3129. **натрия пентасульфид** Na_2S_5; M 206,305; $T_{пл}$ 255°; Лит.: [377] 36

3130. **натрия периодат** (натрия метапериодат) бел. тетрагональные крист. $NaIO_4$; M 213,89; $T_{разл}$ 300°; Раств.: вода: 27 (35°), 39 (50°); Пл.: 3,865 (16°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 136-137, [1026] 363

3131. **натрия перксенат** бел. Na_4XeO_6; M 319,24; $T_{разл}$ 360°; Разл. на: ксенон, кислород, натрия оксид; Лит.: [540] 282; Синт.: [856] 434

3132. **натрия перманганат тригидрат** пурпурн. крист. $NaMnO_4 \cdot 3H_2O$; M 195,97; $T_{разл}$ 170°; Раств.: вода: 144 (20°), 733 (70°); Пл.: 2,46 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 85

3133. **натрия пероксид** (натрия перекись) бел. тетрагональные крист. NaOONa; M 77,98; $T_{разл}$ 460°; Раств.: вода: реаг., этанол: реаг.; Пл.: 2,6 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -510,4 (т); ΔG^0_{298}: -446,9 (т); S^0_{298}: 94,88 (т); C_p^0: 89,37 (т); Лит.: [1018] 8, [376] 89, [768] 85

3134. **натрия перренат** $NaReO_4$; M 273,194; $T_{пл}$ 414°; Пл.: 5,24 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [785] 320, [301] 24

3135. **натрия пертиокарбонат** Na_2CS_4; M 186,25; $T_{разл}$ 90°; Лит.: [941] 57

3136. **натрия перфтор-трет-бутоксид** (натрия перфтор-трет-бутилат) $(CF_3)_3CONa$; M 258,018; $T_{кип}$ 232°; Раств.: бензол: р.; Лит.: [1026] 361

3137. **натрия перхлорат** бц. ромбические крист. $NaClO_4$; M 122,44; $T_{пл}$ 482°; $T_{разл}$ 482°; Раств.: аммиак жидкий: р., ацетон: 51,8 (25°), вода: 169 (0°), 191 (15°), 211 (25°), 243 (40°), 273 (50°), 300 (75°), 330 (100°), эф.: м.р., метанол: 51,35 (25°), этанол: 14,7 (25°); ΔH^0_{298}: -382,8 (т); ΔG^0_{298}: -282 (т); S^0_{298}: 140 (т); C_p^0: 109 (т); Лит.: [453] 19, [768] 85, [1096] 433-448

3138. **натрия пирофосфат** (натрия дифосфат) бц. крист. $Na_4P_2O_7$; M 265,9; $T_{пл}$ 880°; Раств.: вода: 2,29 (0°), 5,5 (20°), 7,09 (25°), 7,57 (30°), 16,3 (50°), 24,6 (60°), 54,2 (82°), 45,2 (96°); Пл.: 2,37 (20°, г/см^3, т.); ΔG^0_{298}: -3001 (т); Лит.: [376] 491, [768] 86

3139. **натрия селенат** ромбические крист. Na_2SeO_4; M 188,94; $T_{пл}$ 730°; Лит.: [1023] 313

3140. **натрия селенит** бц. моноклинные крист. Na_2SeO_3; M 172,94; $T_{пл}$ 711°; $T_{разл}$ 600°; $ЛД_{50}$: 3-5,7 (крысы, п/к), 0,875-1 (собаки, в/в, за 24 часа); Лит.: [1023] 312, [796] 8-9

3141. **натрия сульфат** (тенардит) бц. ромбические крист. Na_2SO_4; M 142,04; $T_{пл}$ 884°; Раств.: вода: 4,5 (0°), 9,6 (10°), 19,2 (20°), 27,9 (25°), 40,8 (30°), 49,8 (32°), 49,8 (38°), 48,4 (40°), 45,3 (60°), 43,3 (80°), 42,3 (100°), глицерин: р., метанол: 2,46 (20°), 2,32 (40°), 1,84 (50°), перекись водорода: 26,7 (0°), этанол: 0,44 (20°), 0,48 (40°); Пл.: 2,7 (20°, г/см^3, т.); Пов.нат.: 195 (900°), 190 (950°), 188 (1000°), 185 (1080°);

ΔH^0_{298}: -1384,6 (т); ΔG^0_{298}: -1266,8 (т); S^0_{298}: 149,5 (т); C_p^0: 127,3 (т); $\Delta H_{пл}$: 24,3; Лит.: [610] 203-204, [768] 85

3142. **натрия сульфат декагидрат** (глауберова соль, мирабилит) бц. моноклинные крист. $Na_2SO_4 \cdot 10H_2O$; M 322,19; $T_{пл}$ 32,4°; $T_{разл}$ 32,4°; Разл. на: натрия сульфат, вода; Раств.: вода: х.р., этанол: н.р.; Пл.: 1,46 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -4324,7 (т); ΔG^0_{298}: -3642,9 (т); S^0_{298}: 591,9 (т); C_p^0: 574,5 (т); Лит.: [768] 85

3143. **натрия сульфид** (натрий сернистый) бц. кубические крист. Na_2S; M 78,04; $T_{пл}$ 1180°; Раств.: вода: 12,4 (0°), 18,6 (20°), 29 (40°), 39,1 (60°), 49,2 (80°), этанол: м.р.; Пл.: 1,86 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -370,3 (т); ΔG^0_{298}: -354,8 (т); S^0_{298}: 77,4 (т); $\Delta H_{пл}$: 6,7; Лит.: [768] 85

3144. **натрия тартрат дигидрат** бц. ромбические крист. $(HOCHCOONa)_2 \cdot 2H_2O$; M 230,08; $T_{разл}$ 120°; Раств.: вода: 29 (6°), 66 (43°), этанол: н.р.; Пл.: 1,82 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 134-135, [54] 3.52

3145. **натрия тетраборат декагидрат** (бура) бц. моноклинные крист. $Na_2B_4O_7 \cdot 10H_2O$; M 381,37; $T_{разл}$ 60°; Раств.: вода: 1,6 (10°), 2,5 (20°), 3,2 (25°), 3,9 (30°), 6,4 (40°), 10,5 (50°), 17,4 (60°), 24,3 (80°), 39,1 (100°), глицерин: р., этанол: н.р.; Пл.: 1,73 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [284] 47, [768] 83

3146. **натрия тетрагидроалюминат** бц. крист. $NaAlH_4$; M 54,003; $T_{пл}$ 185°; $T_{разл}$ 220°; Раств.: диглим: р., эф.: н.р., моноглим: р., тетрагидрофуран: р.; Пл.: 1,28 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -113,1 (т); S^0_{298}: 124 (т); Лит.: [1020] 122, [1026] 361, [611] 49, [993] 100

3147. **натрия тетразолат** $NaCHN_4$; M 92,035; $T_{пл}$ 284°; Лит.: [963] 581

3148. **натрия тетраоксигидразинат** $Na_2N_2O_4$; M 183,97; $T_{разл}$ 100°; Лит.: [610] 426

3149. **натрия тетрасульфид** Na_2S_4; M 174,24; $T_{пл}$ 294°; Лит.: [377] 36

3150. **натрия тетрафенилборат** бел. крист. $NaB(C_6H_5)_4$; M 342,23; $T_{разл}$ 200°; Раств.: ацетон: х.р., ацетонитрил: х.р., бензол: н.р., вода: х.р., ДМФА: х.р., эф.: м.р., петр.эф.: н.р., тетрагидрофуран: х.р., укс.: х.р., хлф.: м.р., циклогексан: н.р.; Лит.: [515] 120-121, [504] 177-178

3151. **натрия тетрафторборат** $NaBF_4$; M 109,794; $T_{пл}$ 384°; $T_{разл}$ 384°; Лит.: [1026] 365; Синт.: [824] 127

3152. **натрия тетрахлоралюминат** светло-желт. ромбические крист. $NaAlCl_4$; M 191,783; $T_{пл}$ 153°; Лит.: [427] 94-95

3153. **натрия тетрахлораурат** $NaAuCl_4$; M 361,768; $T_{пл}$ 151°; Раств.: вода: 151,2 (20°), 900 (60°); Пл.: 2,01 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [898] 183, [54] 3.52

3154. **натрия тетрахлороферрат(III)** $Na[FeCl_4]$; M 220,65; $T_{пл}$ 163°; Лит.: [611] 369

3155. **натрия тиосульфат пентагидрат** (натрия гипосульфит пентагидрат) бц. моноклинные крист. $Na_2S_2O_3 \cdot 5H_2O$; M 248,17; $T_{пл}$ 48,5°; Раств.: вода: 50,2 (0°), 59,7 (10°), 70,1 (20°), 75,9 (25°), 91,2 (35°), 123,9 (45°), 191,3 (60°), 245 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 1,715 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -2602 (т); C_p^0: 360,7 (т); $\Delta H_{пл}$: 23,4; Лит.: [284] 31, [768] 85

3156. **натрия тиоцианат** (натрия роданид) бц. крист. $NaNCS$; M 81,072; $T_{пл}$ 287°; $T_{разл}$ 307°; Раств.: ацетон: 7,1 (20°), вода: 166 (25°), метанол: 40,2 (25°), 52,2 (50°), этанол: 20,66 (25°); Пл.: 1,73 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -174,6 (т); $\Delta H_{пл}$: 24,2; $ЛД_{50}$: 370 (мыши, п/о); Лит.: [1022] 187, [1023] 586-587

3157. **натрия триметоксиборогидрид** бел. крист. $NaBH(OCH_3)_3$; M 127,91; $T_{пл}$ 230°; $T_{разл}$ 230°; Разл. на: натрия борогидрид, борной кислоты триметиловый эфир, натрия метоксид; Раств.: аммиак жидкий: 5,6 (-33°), диоксан: 1,6 (25°), пиридин: 0,4 (24°); Лит.: [646] 246, [993] 64-65

3158. **натрия триоксалатоферрат(III) пентагидрат** зелен. моноклинные крист. $Na_3[Fe(C_2O_4)_3] \cdot 5H_2O$; M 478,95; $T_{разл}$ 100°; Пл.: 1,973 (17.5°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 64-65

3159. **натрия трифторацетат** (sodium trifluoroacetate) CF_3COONa; M 136; CAS 2923-18-4; $T_{пл}$ 206-210°; $T_{разл}$ 207°; Раств.: вода: р., трифторукс.: 15.1 (29.8°); Лит.: [208] 1123, [11] 476

3160. **натрия трифторметансульфонат** (sodium triflate, sodium trifluoromethanesulfonate) CF_3SO_3Na; M 172,06; $T_{пл}$ 248°; $T_{разл}$ 425°; Лит.: [27] 1126, [1022] 494

3161. **натрия трихромат** $Na_2Cr_3O_{10}$; M 361,96; $T_{пл}$ 232°; $T_{разл}$ 337°; Раств.: вода: 411,2 (15°), 603,2 (99°); Лит.: [619] 170, [640] 249

3162. **натрия феррат(III)** коричнев. ромбические крист. $NaFeO_2$; M 110,83; $T_{пл}$ 1350°; Лит.: [328] 177, [427] 116-117

3163. **натрия формиат** $HCOONa$; M 68,01; $T_{пл}$ 253°; Раств.: вода: 97,2 (20°), 160 (100°), этанол: р.; Пл.: 1,92 (20°, к в.4, т.); Лит.: [519] 188-189, [54] 5.21

3164. **натрия фосфат** бц. крист. Na_3PO_4; M 163,94; $T_{пл}$ 1340°; Раств.: вода: 5,4 (0°), 14,5 (25°), 23,3 (40°), 54,3 (60°), 68 (80°), 94,6 (100°); Пл.: 2,536 (17.5°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1935,5 (т); ΔG^0_{298}: -1819 (т); S^0_{298}: 224,7 (т); Лит.: [1026] 363, [768] 85

3165. **натрия фосфат додекагидрат** бц. тригональные крист. $Na_3PO_4 \cdot 12H_2O$; M 380,12; $T_{пл}$ 73,4°; $T_{разл}$ 100°; Разл. на: натрия фосфат, вода; Раств.: вода: 28,3 (20°), сероуглерод: н.р.; Пл.: 1,64 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 85

3166. **натрия фторацетат** FCH_2COONa; M 100,02; $T_{пл}$ 200°; $T_{разл}$ 200°; Раств.: ацетон: г.р., вода: х.р., этанол: г.р.; $ЛД_{50}$: 0,22 (крысы, п/о); Лит.: [901] 634-635, [928] 404, [1021] 175, [878] 32-33, [938] 31-44

3167. **натрия фторид** (натрий фтористый) бц. кубические крист. NaF; M 41,99; $T_{пл}$ 992°; $T_{кип}$ 1700°; Раств.: ацетон: о.м.р., вода: 4,11 (0°), 4,28 (20°), 4,54 (40°), 4,69 (80°), метанол: 0,413 (20°), фтороводород: х.р., этанол: 0,095 (20°); Пл.: 2,79 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (916°), 1 (1075°), 10 (1238°), 100 (1452°); Вязк.: 1,85 (1015°), 1,41 (1110°), 1,14 (1200°); Пов.нат.: 185 (1000°), 181 (1050°), 179 (1080°); ΔH^0_{298}: -573,6 (т); ΔG^0_{298}: -543,3 (т); S^0_{298}: 51,3 (т); C_p^0: 46,82 (т); $\Delta H_{пл}$: 32,6; $\Delta H_{кип}$: 209; Лит.: [768] 86

3168. **натрия хлорат** бц. кубические крист. $NaClO_3$; M 106,44; $T_{пл}$ 261°; Раств.: аммиак жидкий: р., ацетон: 51,8 (25°), вода: 79,6 (0°), 87,6 (10°), 95,9 (20°), 100,5 (25°), 105,3 (30°), 115,4 (40°), 203,9 (100°), глицерин: р., метанол: 51,35 (25°), этанол: 14,7 (25°); Пл.: 2,49 (15°, г/см^3, т.); Пов.нат.: 88,9 (290°); ΔH^0_{298}: -365,4 (т); ΔG^0_{298}: -275 (т); S^0_{298}: 129,7 (т); C_p^0: 104,6 (т); $\Delta H_{пл}$: 22,6; $ЛД_{50}$: 700 (собаки, в/ж); Лит.: [610] 261, [768] 86, [1096] 366-407

3169. **натрия хлорид** (галит, каменная соль, поваренная соль) бц. кубические крист. $NaCl$; M 58,44; $T_{пл}$ 801°; $T_{кип}$ 1455°; Раств.: 2-этилгексанол: 0,0001 (20°), аммиак жидкий: 4,2 (-30°), 12,9 (0°), ацетон: 0,000032 (18°), бензиловый спирт: 0,017 (20°), вода: 35,7 (0°), 35,9 (20°), 36,4 (40°), 37,2 (60°), 38,1 (80°), 39,4 (100°), вода тяжелая: 29,2 (0°), 33,9 (100°), глицерин: 8,2 (25°), диоксид серы: 0,016 (0°), эф.: н.р., изобутанол: 0,0005 (20°), изопентанол: 0,0016 (20°), метанол: 1,31 (25°), муравьиная кислота: р., н-бутанол: 0,005 (20°), н-гексанол: 0,001 (20°), н-пентанол: 0,002 (20°), перекись водорода: 17,6 (-14.5°), 18,4 (-10°), 20,5 (0°), этанол: 0,065 (25°); Пл.: 2,165 (20°, г/см^3, т.); n = 1,54 (20°); Давл. паров: 0,000001 (442°), 0,00001 (487°), 0,0001 (539°), 0,001 (599°), 0,01 (670°), 0,1 (752°), 1 (863°), 10 (1014°), 100 (1216°); Вязк.: 1,38 (817°), 1,12 (867°), 0,95 (917°), 0,82 (967°); Пов.нат.: 114 (803°), 110 (850°), 107 (900°), 102 (970°); ΔH^0_{298}: -411,1 (т); ΔG^0_{298}: -384 (т); S^0_{298}: 72,12 (т); C_p^0: 49,71 (т); $\Delta H_{пл}$: 28,5; $\Delta H_{кип}$: 171; $ЛД_{50}$: 4000 (крысы); Лит.: [640] 248, 398, 401, [896] 602, 610, [898] 289-302, [900] 94-95, [928] 27, [1018] 10-18, [1022] 189, [284] 18, [376] 77, [377] 299, [393] 30, 65-70, 76, [453] 239, [745] 60-97, [768] 86, [990] 33-43

3170. **натрия хлорит** бц. крист. $NaClO_2$; M 90,44; $T_{разл}$ 175-200°; Лит.: [377] 205

3171. **натрия цианат** бц. тригональные крист. NaOCN; M 65,01; $T_{пл}$ 550°; Раств.: аммиак жидкий: м.р., бензол: м.р., вода: р.11.6 (25°), эф.: н.р., этанол: 0,22 (0°), м.р.0,5 (78.4°); Пл.: 1,893 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -400 (т); S^0_{298}: 119,2 (т); C_p^0: 86,6 (т); $ЛД_{50}$: 260 (мыши, в/б); Лит.: [1022] 189, [54] 3.49

3172. **натрия цианборогидрид** $NaBH_3CN$; M 62,84; $T_{пл}$ 240-243°; Раств.: вода: 212 (29°), диглим: 17,6 (25°), тетрагидрофуран: 37,7 (28°); Лит.: [646] 245-246

3173. **натрия цианид** бц. кубические крист. NaCN; M 49,01; $T_{пл}$ 563,7°; $T_{кип}$ 1497°; Раств.: аммиак жидкий: р., вода: 48,15 (10°), 58,2 (20°), 63,7 (25°), 71,5 (30°), 81,8 (35°), 82,5 (55°), этанол: м.р.; Пл.: 1,5955 (20°, г/см^3, т.); $ЛД_{50}$: 1,65 (человек, п/о); Лит.: [1022] 189, [539] 137, [768] 86, [787] 503

3174. **натрия цикламат** (натрия циклогексиламино-N-сульфонат) бел. крист. $C_6H_{11}NHSO_3Na$; M 201,219; $T_{разл}$ 260°; Раств.: ацетон: н.р., бензол: н.р., вода: 20 (20°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [179] 121-122, [520] 80-85

3175. **натрия цитрат дигидрат** $NaOOCC(OH)(CH_2COONa)_2 \cdot 2H_2O$; M 294,1; $T_{разл}$ 150°; Раств.: вода: 77 (25°), этанол: н.р.; Лит.: [54] 3.49

3176. **натрия 5-этил-5-(2-амил)барбитурат** (нембутал, этаминал-натрий) бел. крист. $C_{11}H_{17}N_2NaO_3$; M 248,254; $T_{пл}$ 150°; Раств.: вода: р., эф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [1026] 715, [284] 308

3177. **натрия 5-этил-5-(2-пентил)-2-тиобарбитурат** (пентотал, тиопентал-натрий, трапанал-натрий) бел. крист. $C_{11}H_{17}N_2NaO_2S$; M 264,3; $T_{пл}$ 156°; Раств.: бензол: н.р., вода: л.р., эф.: н.р., петр.эф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [901] 946-947, [748] 228-229

3178. **натрия этоксид** (натрия этилат) крист. C_2H_5ONa; M 68,05; $T_{пл}$ 320°; Раств.: этанол: 27,9 (20°); Лит.: [1020] 95, [1026] 361, [235] 174

3179. **нафталин-1,5-дисульфокислота** листовидные крист. $C_{10}H_6(SO_3H)_2$; M 288,29; $T_{пл}$ 240-245°; Лит.: [897] 820-821, [898] 91

3180. **нафталин-1-карбоновая кислота** (альфа-нафтойная кислота) бц. игольчатые крист. $C_{10}H_7COOH$; M 172,18; $T_{пл}$ 162°; pK_a (1) = 3,7 (25°, вода); Лит.: [411] 478-480; Синт.: [309] 252

3181. **нафталин-2-карбоновая кислота** (бета-нафтойная кислота) бц. крист. $C_{10}H_7COOH$; M 172,18; $T_{пл}$ 185,5°; pK_a (1) = 4,16 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 4500 (б. крысы, в/ж); Лит.: [338] 33-34, [411] 481-483

3182. **нафталин** бц. моноклинные крист. $C_{10}H_8$; M 128,17; CAS 91-20-3; $T_{пл}$ 80,28°; $T_{кип}$ 217,96°; Раств.: бензол: 40,21 (15.6°), вода: 0,003 (20°), 0,00344 (25°), эф.: л.р., метанол: 8,1 (19.5°), хлф.: л.р., этанол: р.5,3 (20°); Пл.: 1,168 (22°, г/см^3, т.), 0,9625 (100°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 1 (50.1°), 5 (74.2°), 10 (85.8°), 20 (101.7°), 40 (119.4°), 60 (130,2°), 100 (144°), 200 (167,7°), 400 (191,5°); $ЛД_{50}$: 1250 (крысы), 1200 (морские свинки), 580 (мыши); Лит.: [343] 219-226, [513] 389-391, [517] 68-69, [897] 810-811, [1022] 190-191, [1026] 366, [241] 632-634, [387] 198-200, [417] 129, 423, 708, [487] 209-220, [748] 30

3183. **нафталин-2-сульфокислота** бц. пластинчатые крист. $C_{10}H_7SO_3H$; M 208,23; $T_{пл}$ 102°; Раств.: бензол: 0,2 (80°), вода: 76,96 (30°), эф.: р., этанол: р.; pK_a (1) = 0,57 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 4400 (б. крысы, в/ж), 1500 (б. мыши, в/ж); Лит.: [897] 820-821

3184. **2-нафтальдегид** (2-нафталинкарбальдегид, 2-нафтойный альдегид) листовидные крист. (р.п. вода) $C_{10}H_7CHO$; M 156,17; $T_{пл}$ 60-61°; Лит.: [832] 244-245; Синт.: [866] 118-119

3185. **нафтацен** (рубен, тетрацен) оранжев. пластинчатые крист. $C_{18}H_{12}$; M 228,29; $T_{пл}$ 337°; Лит.: [513] 393, [487] 371-377

3186. **(1-нафтил)-N-метилкарбамат** (карбарил, нафтилкарбамат, севин) $CH_3NHCOOC_{10}H_7$; M 201,221; $T_{пл}$ 142°; $ЛД_{50}$: 153 (кошки, п/о), 720 (крысы, п/о), 4000 (крысы, накожно), 275 (мыши, п/о); Лит.: [338] 66-68, [649] 228, [561] 261

3187. **N-(1-нафтил)тиомочевина** (крысид) $C_{10}H_7NHCSNH_2$; M 202,275; $T_{пл}$ 198°; Раств.: ацетон: 2,43, вода: 0,06; $ЛД_{50}$: 7 (крысы); Лит.: [1026] 368

3188. **1-нафтол** (альфа-нафтол) желт. моноклинные крист. $C_{10}H_7OH$; M 144,17; $T_{пл}$ 96,1°; $T_{кип}$ 280°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: м.р. (100°), эф.: х.р., тетрахлорметан: м.р., хлф.: р., этанол: х.р.; Пл.: 1,224 (4°, г/см^3, т.), 1,09539 (39°, г/см^3, т.), 1,099 (99°, г/см^3, ж.); n = 1,6224 (99°); pK_a (1) = 9,85 (20°, вода); Дип.: 1 (20°); $\Delta H_{пл}$: 23,49; $\Delta H_{сгор}$: 4959,7; $ЛД_{50}$: 275 (б. мыши); Лит.: [259] 126, [768] 164

3189. **2-нафтол** (бета-нафтол) бц. моноклинные крист. $C_{10}H_7OH$; M 144,17; $T_{пл}$ 123°; $T_{кип}$ 286°; Раств.: вода: 0,074 (20°), диоксид серы: м.р., эф.: 76,9 (25°), лигроин: м.р., тетрахлорметан: м.р., хлф.: р., этанол: 12,5 (25°); Пл.: 1,28 (20°, г/см^3, т.); pK_a (1) = 9,63 (20°, вода); Дип.: 1,3 (20°); $\Delta H_{пл}$: 18,88; $\Delta H_{сгор}$: 4674,4; $ЛД_{50}$: 98 (б. мыши); Лит.: [768] 164

3190. **1,2-нафтохинон** оранжев. листовидные крист. $C_{10}H_6O_2$; M 158,2; $T_{пл}$ 146°; Лит.: [832] 252-253; Синт.: [757] 683-684

3191. **1,4-нафтохинон** желт. игольчатые крист. $C_{10}H_6O_2$; M 158,2; $T_{пл}$ 128,5°; $ЛД_{50}$: 190 (б. крысы, в/ж), 400 (морские свинки, в/ж); Лит.: [832] 252-253; Синт.: [858] 286-288, [381] 235, [805] 54

3192. **неодим** (neodymium) светло-желт. гексагональные мет. Nd; M 144,24; $T_{пл}$ 1024°; $T_{кип}$ 3080°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 7,01 (20°, г/см^3,); Давл. паров: 0,01 (1345°), 0,1 (1535°), 1 (1776°), 10 (2090°), 100 (2530°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 70,92 (т); $C_p{}^0$: 27,4 (т); Лит.: [386] 51, [768] 86

3193. **неодима бромид** фиолетов. $NdBr_3$; M 383,95; $T_{пл}$ 682°; Лит.: [377] 559

3194. **неодима(II) бромид** зелен. $NdBr_2$; M 304,048; $T_{пл}$ 725°; Лит.: [377] 559

3195. **неодима дикарбид** желт. тетрагональные крист. NdC_2; M 168,26; $T_{пл}$ 2207°; Пл.: 5,15 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 148-149, [981] 296

3196. **неодима иодид** зелен. NdI_3; M 524,95; $T_{пл}$ 784°; Лит.: [377] 559

3197. **неодима(II) иодид** фиолетов. NdI_2; M 398,049; $T_{пл}$ 562°; Лит.: [1053] 126, [377] 559

3198. **неодима фторид** фиолетов. NdF_3; M 201,24; $T_{пл}$ 1374°; Лит.: [377] 559

3199. **неодима хлорид** розовато-лилов. $NdCl_3$; M 250,599; $T_{пл}$ 758°; $ЛД_{50}$: 2300 (б. мыши, п/о); Лит.: [377] 559

3200. **неодима(II) хлорид** зелен. $NdCl_2$; M 215,15; $T_{пл}$ 841°; Лит.: [377] 559

3201. **неон** (neon) бц. г. Ne; M 20,179; $T_{пл}$ -249°; $T_{кип}$ -246°; Раств.: ацетон: 0,00387 (15°), 0,00432 (25°), бензол: 0,00229 (15°), 0,00259 (25°), вода: 0,00111 (0°), 0,00104 (25°), 0,000882 (74°), метанол: 0,00372 (15°), 0,004 (25°), этанол: 0,00343 (15°), 0,00375 (25°); Пл.: 1,205 (-246°, г/см^3, ж.), 0,00090035 (20°, г/см^3, г.); Давл. паров: 1 (-257,3°), 10 (-254,7°), 100 (-251°); ДП: 1,000127 (0°) ; ΔH^0_{298}: 0 (г); ΔG^0_{298}: 0 (г); S^0_{298}: 146,22 (г); $C_p{}^0$: 20,79 (г); $\Delta H_{пл}$: 0,33; $\Delta H_{кип}$: 1,79; $T_{крит}$: -228,7; $P_{крит}$: 2,73; $Пл_{крит}$: 0,484; Лит.: [386] 51, [610] 46, [768] 24, 86

3202. **неотам** бел. крист. $C_{20}H_{30}N_2O_5$; M 378,46; $T_{пл}$ 80,9-83,4°; Раств.: вода: 1,3 (25°); Лит.: [179] 95-100, [206] 1112

3203. **неофинаконитин** $C_{30}H_{42}N_2O_6$; M 526,66; $T_{пл}$ 211°; Лит.: [799] 33

3204. **нептуний альфа-форма** (neptunium alpha form) серебрист. ромбические мет. Np; M 237,05; $T_{пл}$ 637°; $T_{кип}$ 4100°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 20,45 (25°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 50,6 (т); Лит.: [386] 51, [595] 13, [768] 86

3205. **нептуния(IV) оксид** коричнев. кубические крист. NpO_2; M 269,05; $T_{пл}$ 2560°; Пл.: 11,1 (20°, г/см^3, т.); S^0_{298}: 82,8 (т); Лит.: [1026] 374, [768] 87

3206. **нептуния(IV) фторид** светло-зелен. моноклинные крист. NpF_4; M 313,04; $T_{кип}$ 1750°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,8 (20°, г/см^3, т.); ΔG^0_{298}: -1687 (т); S^0_{298}: 151 (т); Лит.: [768] 87

3207. **нептуния(VI) фторид** оранжево-коричн. ромбические крист. F_6Np; M 351,04; $T_{пл}$ 53°; $T_{кип}$ 55,2°; Пл.: 5, (20°, г/см^3, т.); S^0_{298}: 371,3 (т); $C_p{}^0$: 129,4 (т); Лит.: [768] 87

3208. **нептуния(IV) хлорид** желт. тетрагональные крист. $NpCl_4$; М 378,86; $Т_{пл}$ 538°; Раств.: вода: р.; Пл.: 4,95 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -995,8 (т); ΔG^0_{298}: -899,1 (т); S^0_{298}: 198,7 (т); Лит.: [768] 87

3209. **нераль** (Z-3,7-диметил-2,6-октадиеналь, Z-цитраль, бета-цитраль) $(CH_3)_2C{=}CHCH_2CH_2C(CH_3){=}CHCHO$; М 152,24; Пл.: 0,8888 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4869 (20°); Давл. паров: 12 (103°); Лит.: [897] 1110-1111, [1024] 391

3210. **нереистоксин** (nereistoxin) $C_5H_{11}NS_2$; М 149,28; $Т_{кип}$ 212-213°; $ЛД_{50}$: 118 (мыши, п/о), 30 (мыши, в/в), 1000 (мыши, п/к); Лит.: [19] 37, [672] 59-60

3211. **нереистоксина оксалат** ; $Т_{пл}$ 168-169°; $Т_{разл}$ 169°; Лит.: [19] 37

3212. **нериолин** (олеандрин) бц. игольчатые крист. $C_{32}H_{48}O_9$; М 576,718; $Т_{пл}$ 240°; Раств.: бензол: н.р., вода: н.р., эф.: н.р., метанол: т.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 417, [748] 445-446

3213. **никелоцен** (бис(циклопентадиенил)никель) зелен. крист. $(C_5H_5)_2Ni$; М 188,88; $Т_{пл}$ 173°; Лит.: [1026] 377, [79] 1698, 1704, [377] 492-493

3214. **никель** (nickel) серебристо-бел. гексагональные мет. Ni; М 58,7; $Т_{пл}$ 1455°; $Т_{кип}$ 2900°; Раств.: вода: н.р., ртуть: 0,00059 (18°); Пл.: 8,91 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (1408°), 10 (1600°), 100 (1850°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 29,9 (т); C_p^0: 26,1 (т); $\Delta H_{пл}$: 17,5; $\Delta H_{кип}$: 369,9; $ЛД_{50}$: 780 (крысы, в/ж, мелкодисперсный); Лит.: [617] 10, [1022] 240-242, [386] 51, [768] 87

3215. **никеля ацетат тетрагидрат** $(CH_3COO)_2Ni \cdot 4H_2O$; М 248,84; $Т_{разл}$ 90°; Лит.: [1026] 378, [802] 604

3216. **никеля бромид** желтовато-коричн. тригональные крист. $NiBr_2$; М 218,51; $Т_{возг}$ 919°; Раств.: вода: 113 (0°), 122 (10°), 131 (20°), 134 (25°), 138 (30°), 144 (40°), 150 (50°), 152 (60°), 154 (80°), 155 (100°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 4,6 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (587°), 1 (653°), 10 (730°), 100 (822°); ΔH^0_{298}: -214 (т); ΔG^0_{298}: -201 (т); S^0_{298}: 129 (т); $\Delta H_{возг}$: 224,6; Лит.: [768] 87

3217. **никеля гидроксид** светло-зелен. тригональные крист. $Ni(OH)_2$; М 92,71; $Т_{разл}$ 230°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 4,1 (20°, г/см^3, т.); pK_b (2) = 4,6 (30°, вода); ΔH^0_{298}: -543,5 (т); ΔG^0_{298}: -458,3 (т); Лит.: [768] 87

3218. **никеля(III) гидроксид** черн. $Ni(OH)_3$; М 109,72; $Т_{разл}$ 350°; Лит.: [1026] 378

3219. **никеля(III) гидроксид-оксид** черн. NiO(OH); М 91,7; $Т_{разл}$ 140°; Разл. на: никеля оксид, кислород, вода; Лит.: [611] 368, [802] 609

3220. **никеля дибутилдитиокарбамат** зелен. пор. $((CH_3CH_2CH_2CH_2)_2NC(S)S)_2Ni$; М 467,445; $Т_{пл}$ 90°; $ЛД_{50}$: 4100 (б. мыши, в/ж); Лит.: [339] 551

3221. **никеля О,О-диэтилдитиофосфат** $((C_2H_5O)_2P(S)S)_2Ni$; М 429,14; $Т_{пл}$ 104-105°; Лит.: [1026] 378; Синт.: [585] 33-34

3222. **никеля нитрат гексагидрат** зелен. крист. $Ni(NO_3)_2 \cdot 6H_2O$; М 290,81; $Т_{пл}$ 56,7°; $Т_{кип}$ 136,7°; Раств.: вода: 238,5 (0°), этанол: р.; Лит.: [897] 152-153

3223. **никеля оксид** (бунзенит) серо-зелен. кубические крист. NiO; М 74,7; $Т_{пл}$ 1955°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,45 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -239,7 (т); ΔG^0_{298}: -211,6 (т); S^0_{298}: 37,99 (т); C_p^0: 44,31 (т); Лит.: [730] 56, [768] 87, [802] 595

3224. **никеля(III) оксид** серо-черн. крист. Ni_2O_3; М 165,39; $Т_{разл}$ 600°; Лит.: [1026] 378

3225. **никеля сульфат** светло-желт. ромбические крист. $NiSO_4$; М 154,76; $Т_{разл}$ 840°; Разл. на: никеля оксид, серы(VI) оксид альфа-форма; Раств.: ацетон: н.р., вода: 28,1 (0°), 33 (10°), 38,4 (20°), 41,2 (25°), 44,1 (30°), 48,2 (40°), 52,8 (50°), 56,9 (60°), 66,7 (80°), 69,3 (104°), 123,2 (150°), эф.: н.р., метанол: 0,061 (15°), 0,11 (35°), 0,222 (55°), этанол: 0,017 (15°), 0,02 (35°), 0,025 (55°); Пл.: 3,652 (25°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -873,5 (т); ΔG^0_{298}: -763,8 (т); S^0_{298}: 103,85 (т); C_p^0: 97,7 (т); $ЛД_{50}$: 32 (крысы, в/б); Лит.: [768] 87

3226. **никеля сульфат гептагидрат** (никелевый купорос) зелен. ромбические крист. $NiSO_4 \cdot 7H_2O$; М 280,86; $Т_{разл}$ 31,5°; Раств.: вода: х.р., метанол: р., этанол: р.;

Пл.: 1,948 (25°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -2977,4 (т); ΔG^0_{298}: -2463,3 (т); S^0_{298}: 378,9 (т); C_p^0: 364,8 (т); Лит.: [1090] 166, [768] 87

3227. **никеля сульфид гамма-форма** черн. тригональные крист. NiS; М 90,76; $T_{пл}$ 797°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,5 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -79 (т); ΔG^0_{298}: -76,9 (т); S^0_{298}: 52,97 (т); C_p^0: 47,11 (т); Лит.: [1022] 247, [768] 87

3228. **никеля тетракарбонил** бц. ж. $Ni(CO)_4$; М 170,74; $T_{пл}$ -19,3°; $T_{кип}$ 42,3°; $T_{разл}$ 200°; Раств.: бензол: р., вода: 0,018 (10°), эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,362 (0°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 133 (2°), 238 (15,3°), 444 (29,5°), 647 (40°); Пов.нат.: 17,4 (0°), 15,1 (20°), 11,6 (50°); ΔH^0_{298}: -629,7 (ж); S^0_{298}: 313,4 (ж); C_p^0: 204,6 (ж); $\Delta H_{пл}$: 13,83; $\Delta H_{кип}$: 29,79; Лит.: [339] 551-554, [1022] 247, [376] 107, [611] 349, [768] 87

3229. **никеля формиат дигидрат** (никель муравьинокислый двухводный) зелен. крист. $Ni(HCOO)_2 \cdot 2H_2O$; М 184,78; $T_{разл}$ 130°; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Пл.: 2,154 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 152-153, [54] 3.40

3230. **никеля фторид** желт. крист. NiF_2; М 96,69; $T_{возг}$ 1474°; Раств.: вода: 2,6 (20°); Лит.: [1022] 243, [1026] 378

3231. **никеля(IV) фторид** желтовато-коричн. пор. NiF_4; М 134,687; $T_{разл}$ -55--1°; Лит.: [105] 2415-2419, [147] 10025-10034

3232. **никеля хлорид** (никель хлористый) желт. тригональные крист. Cl_2Ni; М 129,62; $T_{возг}$ 980°; Раств.: аммиак жидкий: н.р., вода: 59,5 (10°), 87,7 (100°), этанол: р.; Пл.: 3,55 (20°, г/см^3, т.); ЛД$_{50}$: 105 (крысы-самцы, в/ж); Лит.: [897] 454-455, [990] 408-412

3233. **никеля хлорид гексагидрат** зелен. моноклинные крист. $NiCl_2 \cdot 6H_2O$; М 237,72; $T_{разл}$ 28,8°; Разл. на: никеля хлорид тетрагидрат, вода; Раств.: вода: 213 (16°), 600 (100°), этанол: х.р.; Лит.: [897] 154-155, [1090] 275, [990] 409

3234. **никеля хлорид дигидрат** $NiCl_2 \cdot 2H_2O$; М 165,63; $T_{разл}$ 208°; Разл. на: никеля хлорид, вода; Лит.: [990] 410

3235. **никеля хлорид тетрагидрат** $NiCl_2 \cdot 4H_2O$; М 201,66; $T_{разл}$ 64,3°; Разл. на: никеля хлорид дигидрат, вода; Лит.: [990] 409

3236. **l-никотин** (1-метил-2-(3-пиридил)пирролидин) бц. маслянистая ж. $C_{10}H_{14}N_2$; М 162,23; $T_{пл}$ -30°; $T_{кип}$ 247,3°; Раств.: вода: р., эф.: смеш., петр.эф.: л.р., хлф.: л.р., этанол: смеш.; Пл.: 1,014 (20°, г/см^3, ж.); pK_{BH^+} (1) = 8,02 (25°, вода); pK_{BH^+} (2) = 3,42 (25°, вода); ЛД$_{50}$: 1 (крысы), 0,3 (мыши, в/м); Лит.: [897] 836-837, [898] 102, [928] 27, [1024] 530, [1026] 727, [417] 781-786

3237. **никотина дипикрат** желт. игольчатые крист. $C_{22}H_{20}N_8O_{14}$; М 620,44; $T_{пл}$ 218°; Лит.: [897] 834-835

3238. **никотиновой кислоты диэтиламид** (кордиамин) желт. маслянистая ж. $NC_5H_4CON(C_2H_5)_2$; М 178,42; $T_{пл}$ 24-26°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,06 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,525 (20°); Лит.: [901] 882-883, [1026] 379; Синт.: [813] 180-181

3239. **нимесулид** (N-(4-nitro-2-phenoxyphenyl)methanesulfonamide, nimesulide) $C_{13}H_{12}N_2O_5S$; М 308,05; CAS 51803-78-2; $T_{пл}$ 143-144,5°; Лит.: [26] 90

3240. **ниморазол** (4-(2-(5-нитроимидазол-1-ил)этил)морфолин, esclama, naxogin, nimorazole) бел. крист. $C_9H_{14}N_4O_3$; М 226,2; CAS 6506-37-2; $T_{пл}$ 110°; Раств.: ацетон: р., вода: 3 (20°), хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [43] 814

3241. **нингидрин** (2,2-дигидрокси-1,3-индандион) призматические крист. (р.п. вода) $C_9H_6O_4$; М 178,14; $T_{кип}$ 242°; Раств.: вода: х.р., эф.: м.р., этанол: м.р.; Лит.: [768] 165

3242. **ниобий** (niobium) светло-сер. кубические мет. Nb; М 92,91; $T_{пл}$ 2470°; $T_{кип}$ 4760°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,57 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (2980°), 1 (3300°), 10 (3780°), 100 (4240°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 36,6 (т); C_p^0: 24,6 (т); $\Delta H_{пл}$: 28; $\Delta H_{кип}$: 662; Лит.: [632], [386] 51, [768] 88

3243. **ниобия карбид** сер. кубические крист. NbC; M 104,92; $T_{пл}$ 3480°; $T_{кип}$ 4300°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8, (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -134,7 (т); ΔG^0_{298}: -132,7 (т); S^0_{298}: 35,4 (т); C_p^0: 36,9 (т); Лит.: [981] 303, 358, [768] 88

3244. **ниобия нитрид** светло-сер. гексагональные крист. NbN; M 106,91; $T_{пл}$ 2300°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,4 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -234,3 (т); ΔG^0_{298}: -204,8 (т); S^0_{298}: 33,3 (т); C_p^0: 37,5 (т); Лит.: [768] 88

3245. **ниобия оксид** бел. моноклинные крист. Nb_2O_5; M 265,81; $T_{пл}$ 1490°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,95 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1898 (т); ΔG^0_{298}: -1764,1 (т); S^0_{298}: 137,2 (т); C_p^0: 132,09 (т); $\Delta H_{пл}$: 102,9; $ЛД_{50}$: 4000 (мыши, в/ж); Лит.: [355] 33-35, [768] 88

3246. **ниобия(II) оксид** черн. кубические крист. NbO; M 108,91; $T_{пл}$ 1940°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,26 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -406 (т); ΔG^0_{298}: -379,4 (т); S^0_{298}: 50,2 (т); C_p^0: 41,3 (т); Лит.: [768] 88

3247. **ниобия тетрасилицид** гексагональные крист. $NbSi_4$; M 205,25; $T_{пл}$ 2580°; Лит.: [1023] 346

3248. **ниобия фторид** бц. моноклинные крист. NbF_5; M 187,9; $T_{пл}$ 79,5°; $T_{кип}$ 234,5°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., тетрахлорметан: р., укс.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 3,3 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (45°), 1 (67,1°), 10 (103,8°), 100 (163°); ΔH^0_{298}: -1813,8 (т); ΔG^0_{298}: -1698,7 (т); S^0_{298}: 157,3 (т); C_p^0: 134,85 (т); $\Delta H_{пл}$: 12,2; $\Delta H_{кип}$: 51; Лит.: [768] 88

3249. **ниобия хлорид** светло-желт. моноклинные крист. $NbCl_5$; M 270,17; $T_{пл}$ 205°; $T_{кип}$ 247,5°; Раств.: ацетон: р., вода: реаг., эф.: р., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р., укс.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 2,75 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 10 (142,6°), 100 (186,3°); ΔH^0_{298}: -797,5 (т); ΔG^0_{298}: -687,7 (т); S^0_{298}: 226 (т); C_p^0: 147,9 (т); $\Delta H_{пл}$: 33,9; $\Delta H_{кип}$: 52,3; $ЛД_{50}$: 1400 (крысы, в/ж), 830 (мыши, в/ж); Лит.: [768] 88

3250. **нитрамид** бц. крист. NH_2NO_2; M 62,03; $T_{пл}$ 75°; $T_{разл}$ 75°; Раств.: вода: л.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; pK_a (1) = 6,52 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -26 (г); Лит.: [66], [922] 242, [610] 431; Синт.: [824] 247, [824] 246-247

3251. **нитрилотриуксусная кислота** (НТА, комплексон I, трилон А, хелатон I) бел. призматические крист. $N(CH_2COOH)_3$; M 191,1; $T_{пл}$ 240°; $T_{разл}$ 240°; Раств.: вода: 0,1338 (5°), этанол: пл.р.; pK_a (1) = 1,8 (20°, вода, COOH); pK_a (2) = 2,48 (20°, вода, COOH); pK_a (3) = 9,71 (20°, вода, протонированный азот); Лит.: [1026] 381, [422] 111-112, [764] 18-39

3252. **2-нитроанилин** (2-nitroaniline) $H_2NC_6H_4NO_2$; M 138,13; $T_{пл}$ 71°; $T_{кип}$ 284°; pK_{BH^+} (1) = -0,29 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 3520 (б. крысы); Лит.: [54] 1.282, [187] 14; Синт.: [858] 291-292

3253. **4-нитроанилин** (1-амино-4-нитробензол) желт. моноклинные крист. (р.п. этанол) $O_2NC_6H_4NH_2$; M 138,13; $T_{пл}$ 147,5°; $T_{кип}$ 336°; $T_{разл}$ 336°; Раств.: вода: 0,08 (19°), 2,2 (100°), эф.: 4,39 (20°), этанол: 4,61 (20°); Пл.: 1,424 (20°, г/см^3, т.); pK_{BH^+} (1) = 1,02 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 1410 (б. крысы); Лит.: [897] 430-431, [898] 102, [386] 192; Синт.: [358] 113

3254. **10-нитроантрон** крист. $C_{14}H_9NO_3$; M 239,2; $T_{пл}$ 155-157°; Лит.: [832] 30-31; Синт.: [858] 292-293

3255. **нитроацетон** бц. пластинчатые крист. $CH_3COCH_2NO_2$; M 103,077; $T_{пл}$ 49°; $T_{кип}$ 190°; Раств.: бензол: р., вода: р., орг. р-ли: р., этанол: р.; Давл. паров: 8 (82°), 24 (120°); Лит.: [1027] 153, [446] 57-58; Синт.: [446] 61

3256. **3-нитробензальдегид** (м-нитробензальдегид) желтоват. игольчатые крист. $O_2NC_6H_4CHO$; M 151,13; $T_{пл}$ 58°; Раств.: вода: 0,16 (25°), 1,95 (112°), эф.: л.р., хлф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 23 (164°); Лит.: [897] 472-473

3257. **4-нитробензальдегид** бц. призматические крист. (р.п. вода) $O_2NC_6H_4CHO$; M 151,13; $T_{пл}$ 106,5°; Раств.: вода: 0,97 (90°), эф.: р., этанол: л.р.; $ЛД_{50}$: 4700 (б. крысы, п/о); Лит.: [897] 472-473; Синт.: [379] 393

3258. **2-нитробензальдегид альфа-форма** (о-нитробензальдегид) желт. игольчатые крист. (р.п. вода) $O_2NC_6H_4CHO$; M 151,13; $T_{пл}$ 40°; $T_{кип}$ 273,5°; Лит.: [897] 472-473; Синт.: [379] 218

3259. **4-нитробензилцианид** призматические крист. (р.п. этанол) $O_2NC_6H_4CH_2CN$; M 162,15; $T_{пл}$ 117°; Лит.: [897] 998-999; Синт.: [858] 293-294

3260. **2-нитробензойная кислота** триклинные крист. (р.п. вода) $O_2NC_6H_4COOH$; M 167,09; $T_{пл}$ 148,6°; $T_{разл}$ 180°; pK_a (1) = 2,18 (25°, вода); Лит.: [897] 496-497, [1022] 267

3261. **3-нитробензойная кислота** (3-nitrobenzoic acid) $O_2NC_6H_4COOH$; M 167,12; $T_{пл}$ 143,9°; pK_a (1) = 3,45 (25°, вода); Лит.: [1022] 267, [54] 1.283; Синт.: [858] 295-296, [365] 105-106

3262. **4-нитробензойная кислота** (4-nitrobenzoic acid) $O_2NC_6H_4COOH$; M 167,12; $T_{пл}$ 242,8°; pK_a (1) = 3,44 (25°, вода); Лит.: [54] 1.283; Синт.: [858] 296-298

3263. **3-нитробензойной кислоты метиловый эфир** желт. игольчатые крист. $O_2NC_6H_4COOCH_3$; M 181,2; $T_{пл}$ 78,5°; Лит.: [832] 58-59; Синт.: [858] 260-261

3264. **4-нитробензойной кислоты этиловый эфир** желт. крист. $O_2NC_6H_4COOC_2H_5$; M 195,2; $T_{пл}$ 57-57,5°; $T_{кип}$ 186,3°; Лит.: [832] 60-61; Синт.: [249] 77-78

3265. **нитробензол** бц. маслянистая ж. $C_6H_5NO_2$; M 123,12; $T_{пл}$ 5,76°; $T_{кип}$ 210,9°; Раств.: бензол: л.р., вода: 0,19 (20°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,2231 (0°, г/см^3, т.), 1,2082 (15°, г/см^3, ж.), 1,1986 (25°, г/см^3, ж.), 1,1934 (30°, г/см^3, ж.); n = 1,55457 (15°), 1,55257 (20°); pK_{BH^+} (1) = -12,14 (25°, вода); ДП: 34,82 (30°) 20,8 (130°) ; Дип.: 4,22 (20°); ΔH^0_{298}: 11,2 (ж); S^0_{298}: 224,3 (ж); C_p^0: 177,27 (ж); $\Delta H_{пл}$: 11,59; $\Delta H_{кип}$: 40,79; $T_{всп}$: 83; $T_{свосп}$: 482; $\Delta H_{сгор}$: 3092,8; $ЛД_{50}$: 550 (б. мыши, п/о), 600 (кролики, п/о), 600 (крысы, п/о); Лит.: [338] 253-254, [187] 14, [358] 109, [768] 166; Синт.: [358] 108-109

3266. **2-нитробензонитрил** (2-нитробензолкарбонитрил, о-нитрофенилцианид) игольчатые крист. (р.п. вода) $O_2NC_6H_4CN$; M 148,12; $T_{пл}$ 110°; Раств.: вода: р. (100°), эф.: р., укс.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 526-527

3267. **4-нитробензонитрил** желт. листовидные крист. (р.п. этанол) $O_2NC_6H_4CN$; M 148,12; $T_{пл}$ 147°; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р. (36°), укс.: р., хлф.: р., этанол: т.р.; Лит.: [897] 526-527

3268. **3-(2-нитровинил)-индол** $C_8H_6NCH{=}CHNO_2$; M 188,18; $T_{пл}$ 170°; Лит.: [849] 73; Синт.: [849] 72-73, [136] 1785

3269. **нитрогуанидин** (1-nitroguanidine) $O_2NNHC(NH_2){=}NH$; M 104,07; CAS 556-88-7; $T_{пл}$ 235°; $T_{разл}$ 225°; Раств.: вода: 0,27 (19.5°), 0,44 (25°); Лит.: [54] 1.284, [241] 13; Синт.: [858] 298-299

3270. **N-нитродиметиламин** (диметилнитрамин) игольчатые крист. (р.п. лигроин) $(CH_3)_2NNO_2$; M 90,08; $T_{пл}$ 57-58°; $T_{кип}$ 187°; Раств.: бензол: р., вода: р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,109 (72°, к в.4. ж.); Лит.: [897] 648-649

3271. **нитрозилазид** бледно-желт. NON_3; M 72,026; $T_{разл}$ -50°; Разл. на: азота(I) оксид, азот; Лит.: [79] 711, [111] 87-89, [376] 414

3272. **нитрозилбромид** бур. г. NOBr; M 109,92; $T_{пл}$ -55,5°; $T_{кип}$ -2°; Раств.: вода: реаг.; Лит.: [897] 16-17

3273. **нитрозилперхлорат моногидрат** бц. крист. $NOClO_4 \cdot H_2O$; M 147,47; $T_{разл}$ 108°; Раств.: вода: реаг., метанол: реаг., этанол: реаг.; Лит.: [897] 16-17

3274. **нитрозилсерная кислота** бц. ромбические крист. $NOHSO_4$; M 127,07; $T_{пл}$ 73°; Раств.: вода: реаг., серная кислота 100%: р.; Лит.: [897] 16-17

3275. **нитрозилсерной кислоты ангидрид** тетрагональные крист. $(NOSO_3)_2O$; M 236,14; $T_{пл}$ 217°; $T_{кип}$ 360°; Раств.: вода: реаг., серная кислота 100%: р.; Лит.: [897] 16-17

3276. **нитрозилтрибромид** бур. ж. $NOBr_3$; М 269,73; $T_{пл}$ -40°; $T_{кип}$ 32°; $T_{разл}$ 32°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 2,637 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 16-17

3277. **нитрозилфторид** бц. г. NOF; М 49; $T_{пл}$ -134°; $T_{кип}$ -60°; Раств.: вода: реаг., серная кислота 100%: реаг.; Пл.: 2,176 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 16-17

3278. **нитрозилхлорид** (нитрозил хлористый) желт. г. NOCl; М 65,46; $T_{пл}$ -61,5°; $T_{кип}$ -5,5°; Раств.: вода: реаг., серная кислота 100%: р.; Пл.: 1,417 (-12°, г/см^3, ж.), 0,002992 (20°, г/см^3, г.); Лит.: [897] 16-17, [376] 406

3279. **4-нитрозоанилин** син. игольчатые крист. (р.п. бензол) $ONC_6H_4NH_2$; М 122,1; $T_{пл}$ 173-174°; Лит.: [832] 24-25; Синт.: [288] 65

3280. **1-нитрозо-1,2-бис-(2-цианэтил)гидразин** $NCCH_2CH_2NHN(NO)CH_2CH_2CN$; М 167,17; $T_{пл}$ 71°; Лит.: [438] 1837; Синт.: [438] 1839

3281. **нитрозогуанидин** светло-желт. крист. $H_2NC(=NH)NHNO$; М 88,069; $T_{пл}$ 161°; Раств.: вода: пл.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [1026] 385

3282. **N-нитрозодиметиламин** (диметилнитрозамин) желт. маслянистая ж. $(CH_3)_2NNO$; М 74,08; $T_{кип}$ 152-153°; Раств.: вода: р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,0049 (18°, к в.4, ж.); $ЛД_{50}$: 40 (крысы, в/ж); Лит.: [897] 648-649

3283. **N-нитрозо-N-метилмочевина** $CH_3N(NO)CONH_2$; М 103,08; $T_{пл}$ 124°; Раств.: вода: х.р.1,443 (24°), эф.: х.р., этанол: х.р.; $ЛД_{50}$: 110 (крысы, в/ж); Лит.: [338] 351-355, [1026] 385, [241] 39; Синт.: [860] 373-374, [860] 374-375

3284. **1-нитрозо-2-нафтол** (1-nitroso-2-naphthol) $C_{10}H_6(NO)OH$; М 173,16; $T_{пл}$ 109-110°; Лит.: [54] 1.285; Синт.: [858] 300-301

3285. **1-нитрозоперфторбутан** C_4F_9NO; М 249,035; Давл. паров: 730 (16°); Лит.: [541] 288

3286. **нитрозоперфтор-трет-бутан** темно-син. ж. $(CF_3)_3CNO$; М 249,03; $T_{кип}$ 24°; Лит.: [1022] 496

3287. **4-нитрозофенол** ONC_6H_4OH; М 123,1; CAS 104-91-6; $T_{пл}$ 124°; $T_{разл}$ 124°; pK_a (1) = 6,36 (25°, вода); Лит.: [11] 314; Синт.: [358] 120

3288. **транс-2-нитрокоричная кислота** игольчатые крист. (р.п. этанол) $O_2NC_6H_4CH=CHCOOH$; М 193,17; $T_{пл}$ 240°; pK_a (1) = 4,15 (25°, вода); Лит.: [897] 732-733, [898] 91

3289. **транс-3-нитрокоричная кислота** желтоват. игольчатые крист. (р.п. этанол) $O_2NC_6H_4CH=CHCOOH$; М 193,17; $T_{пл}$ 199-201°; pK_a (1) = 4,12 (25°, вода); Лит.: [897] 732-733; Синт.: [858] 302-303

3290. **транс-4-нитрокоричная кислота** желт. призматические крист. (р.п. этанол) $O_2NC_6H_4CH=CHCOOH$; М 193,17; $T_{пл}$ 286°; pK_a (1) = 4,05 (25°, вода); Лит.: [897] 732-733, [898] 91

3291. **нитрометан** (nitromethane) бц. ж. CH_3NO_2; М 61,042; CAS 75-52-5; $T_{пл}$ -28,55°; $T_{кип}$ 100,8°; Раств.: ацетон: р., вода: 8,676 (20°), 9,934 (25°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,13816 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,38188 (20°); pK_a (1) = 10,21 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 940 (б. крысы, в/ж), 950 (мыши, в/ж); $T_{крит}$: 314,8; $P_{крит}$: 6,31; Лит.: [665] 156, [898] 367, 379, [241] 9, [346], [768] 167, [1095] 68-69; Синт.: [659] 285, [858] 303-306, [383] 313, [384] 1100-1101

3292. **нитромочевина** листовидные крист. (р.п. этанол) $H_2NCONHNO_2$; М 105,05; $T_{пл}$ 159°; $T_{разл}$ 159°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 802-803, [1026] 386; Синт.: [858] 306-308

3293. **нитрон** желт. крист. $C_{20}H_{16}N_4$; М 312,37; $T_{пл}$ 190°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: н.р., эф.: пл.р., укс.: р., хлф.: р., этанол: р. (78°); Лит.: [1026] 386, [333] 48-49

3294. **нитрония азид** NO_2N_3; М 88,026; $T_{разл}$ -10°; Разл. на: азота(I) оксид; Лит.: [66], [79] 720

3295. **нитрония гексафторхромат(V)** кирпично-красн. NO_2CrF_6; М 211,992; $T_{разл}$ 142°; Лит.: [44] 932

3296. **нитрония перхлорат** бел. моноклинные крист. NO_2ClO_4; М 145,46; $Т_{разл}$ 70-135°; Пл.: 2,2 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [809] 20, [1096] 457-459; Синт.: [819] 366

3297. **нитрония фторид** (нитрил фтористый, нитронилфторид) бц. г. NO_2F; М 65; $Т_{пл}$ -166°; $Т_{кип}$ -72,6°; Раств.: вода: реаг., эф.: реаг., хлф.: реаг., этанол: реаг.; Пл.: 0,0029 (20°, г/см^3, г.); Лит.: [897] 16-17

3298. **нитрония хлорид** (нитрил хлористый, нитронилхлорид) желтовато-бур. г. NO_2Cl; М 81,46; $Т_{пл}$ -31°; $Т_{кип}$ 5°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 0,00257 (20°, г/см^3, г.); Лит.: [897] 16-17

3299. **3-нитроперхлорилбензол** бледно-желт. игольчатые крист. $O_2NC_6H_4ClO_3$; М 205,55; $Т_{пл}$ 50°; Лит.: [1086] 87; Синт.: [592] 449

3300. **1-нитропропан** бц. ж. $CH_3CH_2CH_2NO_2$; М 89,1; $Т_{пл}$ -103,99°; $Т_{кип}$ 131,18°; Раств.: вода: р., эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,00144 (20°, г/см^3, ж.); pK_a (1) = 8,98 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 1000 (крысы, п/о), 800 (мыши, п/о); Лит.: [338] 212-213, [653] 309, [768] 167

3301. **2-нитропропан** бц. ж. $(CH_3)_2CHNO_2$; М 89,1; $Т_{пл}$ -91,32°; $Т_{кип}$ 120,25°; Раств.: вода: р., хлф.: р.; Пл.: 0,9884 (20°, г/см^3, ж.); pK_a (1) = 7,675 (25°, вода); Лит.: [338] 212-213, [768] 167; Синт.: [249] 88-89

3302. **5-нитротетразол** бц. пластинчатые крист. N_4HCNO_2; М 115,05; $Т_{пл}$ 101°; $Т_{разл}$ 115°; pK_{BH}^+ (1) = -9,3 (20°, вода); pK_a (1) = -0,82 (20°, вода); Лит.: [438] 1854-1855, [810] 87

3303. **5-нитротетразол-2-илметилнитрат** $O_2NCN_4CH_2ONO_2$; М 190,074; $Т_{пл}$ 74°; Лит.: [810] 87; Синт.: [438] 1864

3304. **2-нитротолуол** $CH_3C_6H_4NO_2$; М 137,14; $Т_{кип}$ 221,7°; $ЛД_{50}$: 1610 (б. крысы), 1600 (б. мыши); Лит.: [338] 247, 254-256

3305. **3-нитротолуол** (3-nitrotoluene) $CH_3C_6H_4NO_2$; М 137,14; $Т_{пл}$ 15,5°; $Т_{кип}$ 231,9°; pK_{BH}^+ (1) = -11,99 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 800 (б. мыши), 3600 (морские свинки); Лит.: [338] 247, 254-256, [54] 1.286, [187] 14; Синт.: [858] 310-311

3306. **4-нитротолуол** $CH_3C_6H_4NO_2$; М 137,14; $Т_{пл}$ 51,6-52,1°; $ЛД_{50}$: 1750 (кролики); Лит.: [338] 247, 254-256

3307. **3-нитро-1,2,4-триазолон-5** (NTO) $C_2H_2N_4O_3$; М 130,063; $Т_{пл}$ 265°; Пл.: 1,93 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1089] 89-90, 313, 316-317, [810] 75-76

3308. **4-нитро-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** $O_2NC(CH_2O)_3PO$; М 195,07; $Т_{пл}$ 206-209°; $ЛД_{50}$: 9,5 (мыши, в/б); Лит.: [551] 12, 64

3309. **O-(2-нитро-2,2,3-трифторэтилиденимидо)-O-метил-фторфосфат** $O_2NF_2CCF{=}NOP(O)(F)OCH_3$; М 254; CAS 17642-29-4; Пл.: ; Давл. паров: 3 (76°); Лит.: [60] 38-39

3310. **нитроуксусная кислота** игольчатые крист. (р.п. хлороформ) O_2NCH_2COOH; М 105,05; $Т_{пл}$ 92-93°; $Т_{разл}$ 93°; pK_a (1) = 2,26 (25°, вода); Лит.: [832] 366-367, [898] 92

3311. **4-(4-нитрофенилазо)резорцин** (азофиолетовый, магнезон) темно-красн. крист. $O_2NC_6H_4N{=}NC_6H_3(OH)_2$; М 259,218; $Т_{пл}$ 199-200°; Лит.: [1026] 16

3312. **N-(4-нитрофенил)-N'-карбоксиэтилмочевина** (суосан) $O_2NC_6H_4NHCONHCOOC_2H_5$; М 253,1; $Т_{пл}$ 180°; $Т_{разл}$ 240°; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [520] 107

3313. **4-нитрофенилуксусная кислота** бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $O_2NC_6H_4CH_2COOH$; М 181,16; $Т_{пл}$ 152-153°; pK_a (1) = 3,85 (25°, вода); Лит.: [897] 996-997, [898] 92

3314. **2-нитро-1-фенилэтилен** ((2-нитровинил)бензол, омега-нитростирол) желт. призматические крист. (р.п. этанол) $C_6H_5CH{=}CHNO_2$; М 149,2; $Т_{пл}$ 60°; $Т_{кип}$ 250°; Лит.: [832] 88-89; Синт.: [858] 308-310

3315. **1-(4-нитрофенилэтил)пиперидилиден-2-(4-хлорфенил)сульфонамид** светло-желт. крист. $C_{19}H_{20}ClN_3O_4S$; М 421,8978; $Т_{пл}$ 157°; Лит.: [712]; Синт.: [712]

3316. **2-нитрофенол** светло-желт. моноклинные крист. $O_2NC_6H_4OH$; М 139,12; $T_{пл}$ 45,5°; $T_{кип}$ 214,5°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: 0,21 (20°), 1,08 (100°), эф.: х.р., пиридин: х.р., сероуглерод: р., толуол: р., хлф.: х.р., этанол: 46 (25°); Пл.: 1,485 (14°, г/см^3, т.), 1,2945 (45°, г/см^3, ж.); n = 1,5723 (50°); pK_a (1) = 7,23 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 2080 (б. мыши, в/ж); Лит.: [768] 167; Синт.: [358] 111

3317. **3-нитрофенол** бц. моноклинные крист. (р.п. диэтиловый эфир) $O_2NC_6H_4OH$; М 139,12; $T_{пл}$ 96-97°; pK_a (1) = 8,4 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 1000 (б. мыши, в/ж); Лит.: [897] 1048-1049, [898] 92; Синт.: [249] 202-203

3318. **4-нитрофенол** желт. моноклинные крист. $O_2NC_6H_4OH$; М 139,12; $T_{пл}$ 114°; $T_{кип}$ 279°; $T_{разл}$ 279°; Раств.: вода: 1,6 (25°), 26,9 (90°), эф.: л.р., хлф.: р., этанол: 189,5 (25°); Пл.: 1,479 (20°, г/см^3, т.), 1,2809 (114°, г/см^3, ж.); pK_a (1) = 7,15 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 380 (б. мыши, в/ж); Лит.: [897] 1048-1049, [259] 126; Синт.: [358] 111-112

3319. **3-нитрофталевая кислота** желт. призматические крист. (р.п. вода) $O_2NC_6H_3(COOH)_2$; М 211,1; $T_{пл}$ 219,5°; pK_a (1) = 1,88 (25°, вода); Лит.: [832] 102-103; Синт.: [858] 316-317

3320. **3-(3-нитро-4-фуразанилокси)-4-нитрофуразан** $C_4N_6O_7$; М 244,08; $T_{пл}$ 62°; Пл.: 1,907 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1089] 320

3321. **1-(5-нитрофурфурилиденамино)гидантоин гидрат** (фурадонин) желт. крист. $C_8H_8N_4O_6$; М 256,17; $T_{пл}$ 260°; Раств.: ацетон: пл.р., вода: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [1024] 217, [1026] 641

3322. **2-нитро-2-хлорпропан** ж. $(CH_3)_2CCl(NO_2)$; М 123,54; $T_{кип}$ 133°; $T_{разл}$ 133°; Раств.: вода: 0,5 (20°), эф.: р., этанол: р., этилацетат: р.; Пл.: 1,179 (16°, г/см^3, ж.), 1,193 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 904-905

3323. **нитроциклогексан** $C_6H_{11}NO_2$; М 129,16; $T_{пл}$ -34°; $T_{кип}$ 205,5°; $T_{разл}$ 205,5°; $ЛД_{50}$: 54,2 (мыши); Лит.: [1026] 389

3324. **нитроэтан** бц. ж. $CH_3CH_2NO_2$; М 75,07; $T_{пл}$ -89,52°; $T_{кип}$ 114,1°; Раств.: ацетон: р., вода: р.4,7 (20°), эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,05057 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,39193 (20°); Давл. паров: 20 (15,56°); pK_a (1) = 8,44 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 860 (мыши); $T_{крит}$: 388,6; Лит.: [898] 390-391, [1026] 389, [653] 218-220, [768] 168; Синт.: [317] 319, [317] 317-318

3325. **2-нитроэтанол** бц. ж. $O_2NCH_2CH_2OH$; М 91,07; $T_{кип}$ 193,8°; Раств.: вода: л.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,27 (15°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 1132-1133, [1027] 73; Синт.: [859] 105-110

3326. **1-(2-нитроэтил)-3,5-динитро-1,2,4-триазол** $C_4H_4N_6O_6$; М 232,11; $T_{пл}$ 147°; Пл.: 1,76 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [810] 74

3327. **нитроэтилен** зеленовато-желт. ж. $CH_2{=}CHNO_2$; М 73,051; $T_{кип}$ 98,5°; $T_{разл}$ 98,5°; Давл. паров: 80 (38°); Лит.: [832] 446-447, [1026] 389, [1027] 220; Синт.: [728] 22

3328. **нобелий** No; М 259; $T_{пл}$ 827°; Лит.: [76] 1-13,, [1022] 287, [185] 121-, [377] 581

3329. **новобиоцин-натрий** бел. крист. $C_{31}H_{35}N_2NaO_{11}$; М 634,606; $T_{пл}$ 152-172°; Раств.: вода: л.р., метанол: л.р., петр.эф.: н.р., тетрахлорметан: н.р., этанол: л.р.; Лит.: [1026] 389, [284] 537

3330. **нонадекан** $CH_3(CH_2)_{17}CH_3$; М 268,5; $T_{пл}$ 31,8°; $T_{кип}$ 330°; Пл.: 0,777 (32°, к в.4, ж.); Давл. паров: 1 (139°), 10 (185°), 40 (220,8°), 100 (249,2°), 400 (302°); Лит.: [896] 671, [154] 3084, [284] 88

3331. **нонадекановой кислоты метиловый эфир** $CH_3(CH_2)_{17}COOCH_3$; М 312,54; $T_{пл}$ 38,5°; Давл. паров: 4 (191°); Лит.: [642] 15

3332. **нонакозан** $CH_3(CH_2)_{27}CH_3$; М 408,8; $T_{пл}$ 63,4°; $T_{кип}$ 441°; Давл. паров: 1 (227°), 10 (277°), 40 (316°), 100 (348°), 400 (406°); Лит.: [896] 673, [731] 10, [910] 36, [971] 129

3333. **нонаконтатриктан** $C_{390}H_{782}$; M 5472,38208; $T_{пл}$ 132°; Лит.: [1090] 340, [174] 5648

3334. **гамма-ноналактон** (альдегид 18, кокосовый альдегид) $C_9H_{16}O_2$; M 156,222; $T_{кип}$ 243°; Лит.: [1026] 27

3335. **нонан** бц. ж. $CH_3(CH_2)_7CH_3$; M 128,26; $T_{пл}$ -53,519°; $T_{кип}$ 150,798°; Раств.: вода: 0,0000122 (25°); Давл. паров: 1 (4°), 10 (39,1°), 40 (66,3°), 100 (87,9°), 400 (128,1°); $T_{крит}$: 321,5; $P_{крит}$: 2,3; Лит.: [896] 654, [241] 618

3336. **нонандиовая кислота** (азелаиновая кислота) бц. листовидные крист. $HOOC(CH_2)_7COOH$; M 160,168; $T_{пл}$ 106,5°; $T_{кип}$ 360°; $T_{разл}$ 360°; Раств.: вода: 0,24 (20°), 2,2 (65°), эф.: 2,7 (15°), этанол: л.р.; Пл.: 1,029 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 10 (226°); pK_a (1) = 4,53 (25°, вода); pK_a (2) = 5,4 (25°, вода); Лит.: [832] 254-255, [897] 400-401, [1026] 13

3337. **2,2',2'',4,4',4'',6,6',6''-нонанитро-м-терфенил** (NONA) $(O_2N)_3C_6H_2C_6H(NO_2)_3C_6H_2(NO_2)_3$; M 635,282; $T_{пл}$ 440-450°; $T_{разл}$ 450°; Лит.: [4] 178-179

3338. **1-нонанол** (перв-нониловый спирт) бц. ж. $CH_3(CH_2)_7CH_2OH$; M 144,26; $T_{пл}$ -5°; $T_{кип}$ 213°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8274 (20°, г/см^3, ж.); $ЛД_{50}$: 20000 (б. мыши, п/о); Лит.: [897] 838-839, [336] 115

3339. **нонарубидия диоксид** крист. Rb_9O_2; M 801,209; $T_{пл}$ 40,2°; $T_{разл}$ 40,2°; Лит.: [376] 90

3340. **1,4,7,10,13,16,19,22,25-нонатиациклогептакозан** крист. $C_{18}H_{36}S_9$; M 541,02; $T_{пл}$ 102-105°; Лит.: [638] 906

3341. **нонатриаконтан** $CH_3(CH_2)_{37}CH_3$; M 549,05299; $T_{пл}$ 80,3°; $T_{кип}$ 518°; Давл. паров: 1 (286°), 10 (339°), 40 (381°), 100 (414°), 400 (475°); Лит.: [896] 676

3342. **нонафторбутансульфоновая кислота** $C_4F_9SO_3H$; M 300,1; $T_{кип}$ 198°; H_0 (1) = -13,2 (25°); Лит.: [187] 38

3343. **2,2',3,3',4,5,5',6,6'-нонахлорбифенил** (PCB-208) $C_6HCl_4C_6Cl_5$; M 464,213; CAS 52663-77-1; $T_{пл}$ 180,5°; Раств.: вода: 0,0000000018 (25°); Лит.: [171] 1993-1994

3344. **l-норадреналина гидротартрат** бел. крист. $C_{12}H_{17}NO_9$; M 319,26; $T_{пл}$ 105°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: м.р.; Лит.: [284] 431

3345. **l-норпсевдоэфедрин** (1R,2R-2-амино-1-фенил-1-пропанол) крист. $C_6H_5CH(OH)CH(NH_2)CH_3$; M 151,2; $T_{пл}$ 78-79°; Лит.: [832] 318-319

3346. **норсангвинарин** ; $T_{пл}$ 285-287°; Лит.: [1006] 41

3347. **норсекуренин** $C_{12}H_{13}NO_2$; M 203,237; $T_{пл}$ 37°; Лит.: [1020] 86

3348. **норсульфазол** (2-(4-аминобензолсульфамидо)тиазол) бел. крист. $C_9H_9N_3O_2S_2$; M 255,32; $T_{пл}$ 200°; Раств.: ацетон: т.р., вода: о.м.р., эф.: н.р., этанол: м.р.; Лит.: [284] 199, [994] 272-277

3349. **19-нортестостерон-19-(3-фенилпропионат)** (дураболин, нероболил, феноболин) $C_{27}H_{34}O_3$; M 406,557; $T_{пл}$ 95-99°; Лит.: [1026] 614

3350. **норхелеритрин** ; $T_{пл}$ 213-214°; Лит.: [1006] 41

3351. **овален** оранжев. игольчатые крист. $C_{32}H_{14}$; M 398,45; $T_{пл}$ 473°; Лит.: [488] 130-132

3352. **озон** (ozone) бц. г. O_3; M 48; $T_{пл}$ -192,7°; $T_{кип}$ -111,9°; Раств.: вода: 0,106 (0°), 0,097 (18°), тетрахлорметан: 0,64 (20°); Пл.: 1,728 (-195.8°, г/см^3, т.), 1,71 (-183°, г/см^3, ж.), 1,354 (-119.4°, г/см^3, ж.), 1,46 (-111.9°, г/см^3, ж.), 0,002144 (20°, г/см^3, г.); Давл. паров: 1 (-172,1°), 10 (-157,2°), 100 (-137°); ДП: 1,0019 (0°) ; ΔH^0_{298}: 142,3 (г); ΔG^0_{298}: 162,7 (г); S^0_{298}: 238,8 (г); C_p^0: 39,25 (г); $\Delta H_{пл}$: 2,1; $\Delta H_{кип}$: 15,19; $T_{крит}$: -12,1; $P_{крит}$: 5,53; $Пл_{крит}$: 0,537; Лит.: [513] 654-657, [376] 567, [454] 38-43, [610] 50-54, [768] 27, 73

3353. **окадаевая кислота** бц. игольчатые крист. $C_{40}H_{60}O_{14}$; M 764,9; $T_{пл}$ 171-175°; $ЛД_{50}$: 0,12 (мыши, в/в); Лит.: [1024] 528, [19] 75-76, [225] 31, [738] 334-335

3354. **оксагексоген** (3,5-динитро-1-окса-3,5-диазациклогексан) бел. крист. $C_3H_6N_4O_5$; М 178,1; $T_{пл}$ 98°; Лит.: [675] 237

3355. **оксазол** C_3H_3NO; М 69,062; $T_{пл}$ -85°; Давл. паров: 733 (68°); Лит.: [1026] 399-400

3356. **оксамил** (O-(N-метилкарбамоил)-(N',N'-диметилкарбамоил)метилтиоформальдоксим, видат) $C_7H_{13}N_3O_3S$; М 219,26; $T_{пл}$ 100-102°; $ЛД_{50}$: 5,4 (); Лит.: [561] 270

3357. **оксикодон** $C_{18}H_{21}NO_4$; М 315,36364; CAS 76-42-6; $T_{пл}$ 218-220°; Лит.: [26] 215-216

3358. **оксикодона гидрохлорид** $C_{18}H_{22}ClNO_4$; М 351,82; CAS 124-90-3; $T_{пл}$ 270-272°; Лит.: [26] 215-216

3359. **гамма-оксимасляной кислоты лактон** (бутиролактон) бц. маслянистая ж. $C_4H_6O_2$; М 86,09; $T_{пл}$ -42°; $T_{кип}$ 206°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: смеш., эф.: р., тетрахлорметан: р., этанол: р.; Пл.: 1,1286 (15°, г/см^3, ж.); n = 1,436 (20°); Давл. паров: 12 (89°); $ЛД_{50}$: 1600 (крысы, п/о), 800 (мыши, п/о); Лит.: [1020] 338, [768] 135, [835] 20-21

3360. **(+)-3-окси-N-метилморфинан** (декстрорфан) $C_{17}H_{23}NO$; М 257,37; $T_{пл}$ 195°

3361. **3-окси-N-метилморфинан** бел. крист. $C_{17}H_{23}NO$; М 257,37; $T_{пл}$ 250°; Лит.: [813] 231

3362. **(-)-3-окси-N-метилморфинана тартрат дигидрат** ((-)-3-окси-N-метилморфинана кислая виннокислая соль дигидрат, дроморан, леворфан, леворфанол) бел. крист. $C_{21}H_{33}NO_9$; М 443,5; $T_{пл}$ 114°; $T_{разл}$ 115°; Лит.: [196] 516, [274] 142, [813]

3363. **(+)-3-окси-N-метилморфинана тартрат моногидрат** $C_{21}H_{33}NO_9$; М 443,488; $T_{пл}$ 177°

3364. **оксиморфон** $C_{17}H_{19}NO_4$; М 301,34; CAS 76-41-5; $T_{пл}$ 248-249°; $T_{разл}$ 249°; Лит.: [26] 216-217

3365. **l-оксипролин альфа-форма** ромбические крист. $C_5H_9NO_3$; М 131,14; $T_{пл}$ 274°; pK_a (1) = 9,66 (25°, вода); Лит.: [897] 898-899, [898] 92

3366. **оксиран** (1,2-эпоксиэтан, этилена окись, этиленоксид) бц. г. C_2H_4O; М 44,05; $T_{пл}$ -111,7°; $T_{кип}$ 10,73°; $T_{разл}$ 400°; Разл. на: ацетальдегид; Раств.: ацетон: х.р., вода: х.р., эф.: х.р., тетрахлорметан: х.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,8839 (10°, г/см^3, ж.); n = 1,364 (7°); Давл. паров: 19,5 (-57°), 110,6 (-30,4°), 257,6 (-14,6°), 493,1 (0°), 768 (11°), 824,8 (12,8°); ДП: 13,9 (-1°) ; Дип.: 1,89 (20°); Вязк.: 0,322 (0°); Пов.нат.: 24,3 (20°), 26,39 (10°); ΔH^0_{298}: -51 (г); ΔG^0_{298}: -11,67 (г); S^0_{298}: 243,1 (г); C_p^0: 48,1 (г); $\Delta H_{пл}$: 5,17; $T_{самовосп}$: 429; $\Delta H_{сгор}$: 1264; $T_{крит}$: 195,78; $P_{крит}$: 7,19; Лит.: [656], [768] 169

3367. **оксисангвинарин** $C_{20}H_{19}NO_5$; М 353,369; $T_{пл}$ 360°; Лит.: [1006] 41

3368. **оксихелидонин** $C_{20}H_{17}NO_6$; М 367,352; $T_{пл}$ 285°; Лит.: [1006] 42

3369. **1,2,5-оксодиазоло[3,4-e]-1,2,3,4-тетразин-4,6-ди-N-оксид** желт. крист. $C_2N_6O_3$; М 156,06; $T_{пл}$ 112°; $T_{разл}$ 112°; Лит.: [67] 7-11 - 7-12

3370. **2-оксо-2-ди(2'-хлорэтил)амино-тетрагидро-2,1,3-фосфоксазин гидрат** (procytox, sendoxan, циклофосфамид, циклофосфан) бел. крист. $C_7H_{17}Cl_2N_2O_3P$; М 279,1; $T_{пл}$ 50°; Раств.: ацетон: т.р., бензол: р., вода: 2 (20°), диоксан: р., эф.: т.р., хлф.: р., этанол: р.; $ЛД_{50}$: 130 (кролики, в/в), 200 (крысы, в/б), 158 (мыши, п/о), 100 (мыши, в/б), 40 (собаки, в/в); Лит.: [1024] 377, [763] 63-75

3371. **4-оксопентановая кислота** (гамма-кетовалериановая кислота, левулиновая кислота) бц. листовидные крист. $CH_3COCH_2CH_2COOH$; М 116,12; $T_{пл}$ 37,2°; $T_{кип}$ 245,8°; $T_{разл}$ 246°; Раств.: вода: х.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,1395 (20°, г/см^3, т.); n = 1,4396 (20°); Давл. паров: 1 (102°), 8 (140°), 10 (141,8°), 14 (154°), 40 (169,5°), 100 (190,2°), 400 (227,4°); pK_a (1) = 4,62 (25°, вода); $\Delta H_{пл}$: 9,22; Лит.: [896] 630, [1020] 110, [1021] 581, [477] 334, [768] 156; Синт.: [858] 240-241

3372. **оксотреморин** (1-(4-(1-pyrrolidyl)-2-butynyl)-2-pyrrolidone) $C_{12}H_{18}N_2O$; M 206,284; Пл.: 0,991 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,517 (20°); Давл. паров: 0,1 (124°); Лит.: [27] 961, [265] 151, [448] 137; Синт.: [129] 390, [129] 275

3373. **dl-3-(3-оксо-1-фенилбутил)-4-гидроксикумарин** (варфарин, детмор, зоокумарин) крист. $C_{19}H_{16}O_4$; M 308,33; $Т_{пл}$ 161°; $ЛД_{50}$: 1,65 (б. мыши), 10 (кролики), 5,3 (крысы); Лит.: [338] 442-443

3374. **(октабромдибензо)-18-краун-6** $C_{20}H_{16}Br_8O_6$; M 991,569; $Т_{пл}$ 293-295°; $Т_{разл}$ 295°; $ЛД_{50}$: 0,12 (б. мыши, в/ж, в подсолнечном масле, время наблюдения 45 суток); Лит.: [409] 463-464

3375. **октадекан** крист. (р.п. этанол) $CH_3(CH_2)_{16}CH_3$; M 254,5; $Т_{пл}$ 28,18°; $Т_{кип}$ 317,4°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: т.р.; Пл.: 0,7768 (28°, к в.4, ж.), 0,7753 (30°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 1 (129°), 10 (173,6°), 40 (208,8°), 100 (236,6°), 400 (288,4°); Лит.: [896] 670, [897] 844-845, [154] 3084

3376. **1-октадеканол** (н-октадециловый спирт, стеариловый спирт) крист. (р.п. этанол) $CH_3(CH_2)_{16}CH_2OH$; M 270,5; $Т_{пл}$ 59°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,8124 (59°, к в.4, ж.); Давл. паров: 12 (210,5°); Лит.: [897] 844-845, [1026] 541

3377. **1-октадекантиол** (октадецилмеркаптан) $CH_3(CH_2)_{16}CH_2SH$; M 286,559; $Т_{пл}$ 25°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 1 (170°); Лит.: [889] 488-489, [897] 844-845, [1026] 541

3378. **октадецилбензол** $C_6H_5CH_2(CH_2)_{16}CH_3$; M 330,59; $Т_{пл}$ 32,8°; $Т_{кип}$ 408°; Пл.: 0,8542 (20°, г/см^3, т.); n = 1,4802 (25°); Лит.: [896] 672, [401] 61

3379. **октакозан** $CH_3(CH_2)_{26}CH_3$; M 394,8; $Т_{пл}$ 61,3°; $Т_{кип}$ 432°; Давл. паров: 1 (220°), 10 (270°), 40 (309°), 100 (340°), 400 (398°); Лит.: [896] 673, [731] 10

3380. **октаметилциклотетрасилоксан** $((CH_3)_2SiO)_4$; M 296,61; $Т_{пл}$ 17,4°; $Т_{кип}$ 175-176°; n = 1,3968 (20°); Лит.: [638] 1203, [1022] 408

3381. **октан** (n-octane) бц. ж. $CH_3(CH_2)_6CH_3$; M 114,23; CAS 111-65-9; $Т_{пл}$ -56,795°; $Т_{кип}$ 125,665°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: 0,000066 (25°), эф.: р., петр.эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 0,70252 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,39743 (20°); Давл. паров: 1 (-14°), 10 (19,2°), 40 (45,1°), 100 (65,7°), 400 (104°); ДП: 1,948 (20°) ; Вязк.: 0,542 (20°); Пов.нат.: 21,8 (20°); Ск.зв.: 1192 (20°, состояние среды - жидкость); ΔH^0_{298}: 208,45 (г); C_p^0: 254 (г); $\Delta H_{пл}$: 20,65; $\Delta H_{кип}$: 41,48; $Т_{всп}$: 13; $\Delta H_{сгор}$: 5450,5; $Т_{крит}$: 296,2; $Р_{крит}$: 2,5; Лит.: [896] 650, [220] 15-17, [241] 536-537, [336] 200, [768] 169

3382. **октаналь** (каприловый альдегид) бц. ж. $CH_3(CH_2)_6CHO$; M 128,21; $Т_{пл}$ -27°; $Т_{кип}$ 171-173°; $ЛД_{50}$: 5600 (крысы, п/о); Лит.: [1000] 21

3383. **октандиовая кислота** (пробковая кислота, субериновая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $HOOC(CH_2)_6COOH$; M 174,2; $Т_{пл}$ 140°; Раств.: вода: 0,14 (16°), эф.: т.р., этанол: р.; pK_a (1) = 4,52 (25°, вода); pK_a (2) = 5,33 (25°, вода); Лит.: [897] 898-899

3384. **октанитрокубан** (octanitrocubane) бел. крист. $(CNO_2)_8$; M 419,13588; $Т_{возг}$ 200°; Раств.: гексан: м.р.; Пл.: 1,979 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [2] 1143-1148, [4] 73, [979] 33

3385. **1-октанол** (гептилкарбинол, перв-октиловый спирт) бц. ж. $CH_3(CH_2)_6CH_2OH$; M 130,23; $Т_{пл}$ -16,3°; $Т_{кип}$ 195°; Раств.: вода: р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8246 (20°, г/см^3, ж.); $ЛД_{50}$: 15000 (мыши, в/ж); Лит.: [897] 848-849, [336] 115

3386. **октасеры оксид** оранжево-желт. крист. S_8O; M 272,519; $Т_{пл}$ 78°; $Т_{разл}$ 78°; Лит.: [377] 48-49

3387. **1,4,7,10,13,16,19,22-октатиациклотетракозан** (24-ан-S8) крист. $C_{16}H_{32}S_8$; M 480,91; $Т_{пл}$ 115-117°; Лит.: [638] 917

3388. **октатриаконтан** $CH_3(CH_2)_{36}CH_3$; M 535; $Т_{пл}$ 79°; $Т_{кип}$ 511°; Давл. паров: 1 (281°), 10 (334°), 40 (376°), 100 (409°), 400 (469°); Лит.: [896] 675

3389. **октафенилен** бц. $C_{48}H_{32}$; M 608,77; $T_{пл}$ 424°; Лит.: [488] 60

3390. **октафенилтригерман** $Ge_3(C_6H_5)_8$; M 834,751; $T_{пл}$ 248°; Лит.: [376] 372

3391. **октафторпропан** (R218, перфторпропан, фреон 218, хладон 218) бц. г. $CF_3CF_2CF_3$; M 188,02; $T_{пл}$ -148,3°; $T_{кип}$ -36,8°; $T_{крит}$: 71,9; $P_{крит}$: 2,677; $Пл_{крит}$: 0,628; Лит.: [761] 173-179, [1050] 37

3392. **октафтортетрагидрофуран** C_4F_8O; M 216,029; $T_{кип}$ 1°; Лит.: [541] 170

3393. **октафтортрисилоксан** $SiF_3OSiF_2OSiF_3$; M 268,243; $T_{кип}$ 20°; Лит.: [826] 312-313

3394. **октафторциклопентанон** C_5F_8O; M 228,04; $T_{кип}$ 24°; Лит.: [541] 185

3395. **2,2,4,4,6,6,8,8-октафторциклотетрафосфазен** $(NPF_2)_4$; M 331,909; $T_{пл}$ 30,4°; Лит.: [376] 499; Синт.: [856] 80-81

3396. **1,3,4,5,6,7,8,8-октахлор-1,3,3а,4,7,7а-гексагидро-4,7-метаноизобензофуран** (WL-1650, СД-4402, соединение 948, гелодрин) крист. $C_9H_4Cl_8O$; M 411,75; $T_{пл}$ 122-123°; Раств.: вода: 1,01 (20°); $ЛД_{50}$: 40 (б. крысы, в/ж, в виде эмульсии в масле), 30 (б. мыши, в/ж, в виде эмульсии в масле), 10 (кошки, в/ж, в виде эмульсии в масле), 10 (кролики, в/ж, в виде эмульсии в масле), 24 (морские свинки, в/ж, в виде эмульсии в масле), 6-10 (мыши, накожно), 10 (собаки, в/ж, в виде эмульсии в масле), 24 (хомяки, в/ж, в виде эмульсии в масле); Лит.: [337] 352-354, [755] 162-163

3397. **октахлорнафталин** $C_{10}Cl_8$; M 403,731; CAS 2234-13-1; $T_{пл}$ 197,5°; $T_{кип}$ 365°; Лит.: [170] 873-874

3398. **октилнитрит** зелен. ж. $CH_3(CH_2)_7ONO$; M 159,23; $T_{кип}$ 175°; Пл.: 0,862 (17°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 850-851

3399. **9-октилэйкозан** $(CH_3(CH_2)_6CH_2)_2CH(CH_2)_{10}CH_3$; M 394,8; $T_{пл}$ 1°; Лит.: [401] 117

3400. **4-октин** $CH_3CH_2CH_2$-CC-$CH_2CH_2CH_3$; M 110,197; $T_{пл}$ -101°; $T_{кип}$ 131,6°; Лит.: [328] 239

3401. **октоген** (циклотетраметилентетранитрамин) бц. крист. $(CH_2NNO_2)_4$; M 296,17; $T_{пл}$ 279°; Раств.: ацетон: р., бензол: н.р., вода: н.р., ДМСО: р., ДМФА: р., эф.: н.р., метанол: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 1,96 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1022] 369, [1026] 406

3402. **октэстрол** бел. крист. $C_{20}H_{26}O_2$; M 298,419; $T_{пл}$ 161°; Раств.: бензол: м.р., вода: н.р., эф.: р., жирные масла: р., хлф.: м.р., этанол: р.; Лит.: [284] 452

3403. **олеиновая кислота** (цис-9-октадеценовая кислота) $CH_3(CH_2)_7CH{=}CH(CH_2)_7COOH$; M 282,47; $T_{пл}$ 16,3°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: смеш., метанол: смеш., тетрахлорметан: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 0,895 (18°, г/см^3, ж.); n = 1,4582 (20°); Давл. паров: 3 (175°), 10 (225°), 15 (232°), 100 (286°); ДП: 2,46 (20°) ; Вязк.: 25,6 (30°); Пов.нат.: 32,5 (20°); $\Delta H_{сгор}$: 11116,9; Лит.: [1026] 407, [768] 170

3404. **олеиновой кислоты метиловый эфир** (метилолеат) маслянистая ж. $C_{17}H_{33}COOCH_3$; M 296,5; $T_{пл}$ -19,9°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,879 (18°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 10 (190°), 20 (217°); Лит.: [897] 852-853, [1026] 334

3405. **олова(II) бромид** желт. ромбические крист. $SnBr_2$; M 278,5; $T_{пл}$ 232°; $T_{кип}$ 641°; Раств.: вода: реаг., пиридин: р.; Пл.: 5,18 (17°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (284°), 1 (343°), 10 (413°), 100 (516°); ΔH^0_{298}: -260 (т); ΔG^0_{298}: -252,3 (т); S^0_{298}: 146 (т); $\Delta H_{пл}$: 7,1; $\Delta H_{кип}$: 97,5; Лит.: [768] 88

3406. **олова(IV) бромид** бц. ромбические крист. $SnBr_4$; M 438,31; $T_{пл}$ 30°; $T_{кип}$ 208°; Раств.: ацетон: р., вода: реаг., эф.: реаг., трихлорид фосфора: р.; Пл.: 3,35 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (5,7°), 1 (32,8°), 10 (75,2°), 100 (135,4°); Дип.: 0 (20°); ΔH^0_{298}: -405,8 (т); ΔG^0_{298}: -321,7 (т); $\Delta H_{пл}$: 11,3; $\Delta H_{кип}$: 36,8; Лит.: [768] 88

3407. **олова(IV) гидрид** SnH_4; M 122,742; $T_{пл}$ -146°; $T_{кип}$ -52,5°; Лит.: [376] 354

3408. **олова(II) иодид** оранжево-красн. моноклинные крист. SnI_2; M 372,5; $Т_{пл}$ 320°; $Т_{кип}$ 718°; Раств.: вода: 0,98 (20°), 1,16 (30°), 1,4 (40°), 1,69 (50°), 2,07 (60°), 2,95 (80°), 4,03 (100°), сероуглерод: р., хлф.: р. (61°); Пл.: 5,28 (25°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (388°), 10 (468°), 100 (576°); ΔH^0_{298}: -145,2 (т); ΔG^0_{298}: -146 (т); S^0_{298}: 168,6 (т); $\Delta H_{кип}$: 100; Лит.: [768] 88-89

3409. **олова(IV) иодид** коричнево-желт. кубические крист. SnI_4; M 626,31; $Т_{пл}$ 144,5°; $Т_{кип}$ 348,6°; Раств.: аммиак жидкий: реаг., бензол: р., вода: реаг., эф.: р., сероуглерод: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 4,47 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (87°), 1 (123°), 10 (181°), 100 (262°); Дип.: 0 (20°); ΔH^0_{298}: -199,2 (т); $\Delta H_{пл}$: 19,2; $\Delta H_{кип}$: 50,2; Лит.: [768] 89

3410. **олова(II) оксид** черн. тетрагональные крист. SnO; M 134,69; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,446 (0°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (804°), 10 (962°), 100 (1174°), 760 (1430°); ΔH^0_{298}: -286 (т); ΔG^0_{298}: -256,9 (т); S^0_{298}: 56,5 (т); C_p^0: 44,4 (т); $ЛД_{50}$: 215 (); Лит.: [1026] 409, [768] 89

3411. **олова(IV) оксид** (касситерит, олова диоксид) бел. тетрагональные крист. SnO_2; M 150,69; $Т_{пл}$ 2000°; $Т_{кип}$ 2500°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,01 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -580,8 (т); ΔG^0_{298}: -519,9 (т); S^0_{298}: 52,3 (т); C_p^0: 52,7 (т); Лит.: [768] 89

3412. **олова(II) селенид** сер. крист. SnSe; M 197,65; $Т_{пл}$ 860°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,179 (0°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 158-159

3413. **олова(IV) селенид** бел. крист. $SnSe_2$; M 276,61; $Т_{пл}$ 650°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,13 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 158-159

3414. **олова(II) сульфат** бц. ромбические крист. $SnSO_4$; M 214,75; $Т_{разл}$ 360°; Раств.: вода: 18,8 (19°), 18,1 (100°); ΔH^0_{298}: -887 (т); Лит.: [768] 89

3415. **олова(II) сульфид** бур. ромбические крист. SnS; M 150,75; $Т_{пл}$ 881°; $Т_{кип}$ 1276°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,08 (0°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -110,2 (т); ΔG^0_{298}: -108,2 (т); S^0_{298}: 77 (т); C_p^0: 49,24 (т); $\Delta H_{пл}$: 31,6; $\Delta H_{кип}$: 156,5; Лит.: [768] 89

3416. **олова(IV) сульфид** желт. тригональные крист. SnS_2; M 182,82; $Т_{разл}$ 500°; Раств.: вода: 0,00002 (18°); Пл.: 4,5 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 158-159, [1026] 409

3417. **олова(IV) тетракис(трифенилстаннид)** $Sn(Sn(C_6H_5)_3)_4$; M 1518,8; $Т_{пл}$ 320°; Лит.: [376] 376

3418. **олова(II) фторид** бц. моноклинные крист. SnF_2; M 156,69; $Т_{пл}$ 212°; $Т_{кип}$ 853°; Раств.: вода: х.р.; ΔH^0_{298}: -649 (т); Лит.: [768] 89

3419. **олова(IV) фторид** бел. крист. SnF_4; M 194,68; $Т_{возг}$ 705°; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 4,78 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 89

3420. **олова(II) хлорид** (олова (II) хлорид) бел. ромбические крист. $SnCl_2$; M 189,6; $Т_{пл}$ 247°; $Т_{кип}$ 670°; Раств.: ацетон: 55,6 (18°), вода: реаг., эф.: р., пиридин: р., этанол: р.; Пл.: 3,95 (25°, г/см^3, т.); S^0_{298}: -331 (т); C_p^0: 122,6 (т); $\Delta H_{пл}$: 12,6; $\Delta H_{кип}$: 71,1; Лит.: [768] 89

3421. **олова(IV) хлорид** бц. дымящая ж. $SnCl_4$; M 260,5; $Т_{пл}$ -33°; $Т_{кип}$ 112°; Раств.: вода: реаг., эф.: реаг., этанол: реаг.; Пл.: 2,23 (20°, г/см^3, ж.); ДП: 3,2 (22°) ; Дип.: 0 (20°); ΔH^0_{298}: -528,9 (ж); ΔG^0_{298}: -457,7 (ж); S^0_{298}: 299,6 (ж); C_p^0: 165,3 (ж); $\Delta H_{пл}$: 9,2; $\Delta H_{кип}$: 36,65; $Т_{крит}$: 318,7; $Р_{крит}$: 3,75; $Пл_{крит}$: 0,742; Лит.: [376] 362, [768] 89

3422. **олово белое (бета-форма)** (tin white) бел. тетрагональные мет. Sn; M 118,69; $Т_{пл}$ 231,9°; $Т_{кип}$ 2620°; Раств.: ртуть: 0,62 (18°); Пл.: 7,29 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 51,55 (т); C_p^0: 26 (т); $\Delta H_{пл}$: 7,2; $\Delta H_{кип}$: 296,1; Лит.: [589] 183, [617] 10, [1022] 382-384, [1090] 216, [54] 3.56, [376] 349, 351, [386] 51, [768] 88, [787] 570-573, [883] 9-12, [955] 112

3423. **олово серое (альфа-форма)** сер. кубические мет. Sn; M 118,69; $Т_{пл}$ 231,9°; $Т_{кип}$ 2620°; Пл.: 5,85 (14°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -2 (т); ΔG^0_{298}: 0,13 (т); S^0_{298}: 44,14 (т); C_p^0: 25,8 (т); Лит.: [768] 88

3424. **ортоиодная кислота** бц. моноклинные крист. H_5IO_6; M 227,94; $Т_{пл}$ 122°; $Т_{разл}$ 123°; Раств.: вода: х.р., эф.: р., этанол: р.; pK_a (1) = 1,51 (25°, вода); pK_a (2) =

8,15 (25°, вода); pK_a (3) = 12,6 (16°, вода); ΔH^0_{298}: -761,5 (т); Лит.: [768] 65; Синт.: [819] 369

3425. **ортомышьяковая кислота полугидрат** бц. крист. $(H_3AsO_4)_2 \cdot H_2O$; М 301,9; $T_{пл}$ 35,5°; $T_{разл}$ 120°; Раств.: вода: р., глицерин: р., этанол: р.; Пл.: 2,5 (20°, г/см^3, т.); pK_a (1) = 2,22 (25°, вода); pK_a (2) = 6,98 (25°, вода); pK_a (3) = 11,41 (18°, вода); Лит.: [768] 83

3426. **ортотеллуровая кислота** бц. моноклинные крист. H_6TeO_6; М 229,64; $T_{разл}$ 160°; Раств.: вода: 19,7 (0°), 258,5 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 3,07 (20°, г/см^3, т.); pK_a (1) = 8,8 (25°, вода); ΔH^0_{298}: -1287,4 (т); Лит.: [768] 104

3427. **осмий** (osmium) голубовато-бел. гексагональные мет. Os; М 190,2; $T_{пл}$ 3027°; $T_{кип}$ 5000°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 22,587 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (3240°), 10 (3630°), 100 (4110°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 32,6 (т); C_p^0: 24,7 (т); $\Delta H_{пл}$: 31,8; $\Delta H_{кип}$: 749; Лит.: [377] 400-406, [386] 51, [768] 89

3428. **осмия(VIII) оксид** светло-желт. моноклинные крист. OsO_4; М 254,2; $T_{пл}$ 41°; $T_{кип}$ 131°; Раств.: вода: 5,26 (0°), 5,75 (10°), 6,44 (20°), 7,01 (25°), эф.: р., тетрахлорметан: х.р., этанол: р.; Пл.: 4,906 (22°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (2,9°), 10 (31,3°), 100 (75,1°); ΔH^0_{298}: -394 (т); ΔG^0_{298}: -302,5 (т); S^0_{298}: 164 (т); $\Delta H_{пл}$: 14,3; $\Delta H_{кип}$: 37,2; Лит.: [357] 93-94, [377] 410, [768] 89

3429. **осмия(IV) фторид** желт. OsF_4; М 266,224; $T_{пл}$ 230°; Лит.: [377] 412-413

3430. **осмия(V) фторид** син. OsF_5; М 285,222; $T_{пл}$ 70°; Лит.: [377] 412-413

3431. **осмия(VI) фторид** желт. крист. OsF_6; М 304,22; $T_{пл}$ 33°; $T_{кип}$ 47,5°; Лит.: [1026] 418, [377] 412-413

3432. **осмия(IV) хлорид** красно-коричнев. игольчатые крист. $OsCl_4$; М 332; $T_{разл}$ 323°; Раств.: этанол: н.р.; ΔH^0_{298}: -255 (т); S^0_{298}: 155 (т); Лит.: [768] 89

3433. **охратоксин А** бц. крист. $C_{20}H_{18}ClNO_6$; М 403,813; $T_{пл}$ 169°; $ЛД_{50}$: 5,9 (индюшата, п/о), 21,4 (крысы-самки, п/о), 14,3 (крысы-самки, в/б), 30,3 (крысы-самцы, п/о), 12,6 (крысы-самцы, в/б), 8,1 (морские свинки-самки, п/о), 9,1 (морские свинки-самцы, п/о); Лит.: [1022] 81, [942] 128-129, 132

3434. **палитоксин** (ЕА 3940, palytoxin) бц. ам. в-во $C_{129}H_{223}N_3O_{54}$; М 2680,14; CAS 11077-03-5; $T_{разл}$ 300°; Раств.: ацетон: н.р., вода: р., ДМСО: р., эф.: н.р., пиридин: р., хлф.: н.р., этанол: пл.р.; $ЛД_{50}$: 0,0002 (кошки), 0,000025 (кролики, в/в), 0,04 (крысы, п/о), 0,000089 (крысы, в/в), 0,00024 (крысы, в/м), 0,0004 (крысы, п/к), 0,00063 (крысы, в/б), 0,00036 (крысы, итрахеально), 0,01 (крысы, рект,), 0,00011 (морские свинки, в/в), 0,00045 (мыши, в/в), 0,00015 (мыши, в/б), 1,27 (мыши, накожно), 0,000078 (обезъяны, в/в), 0,000033 (собаки, в/в); Лит.: [195] 83, [1024] 525-527, [265] 117-121

3435. **палладий** (palladium) серебрист. кубические мет. Pd; М 106,4; $T_{пл}$ 1554°; $T_{кип}$ 2040°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 12,02 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 37,7 (т); C_p^0: 25,9 (т); $\Delta H_{пл}$: 17; $\Delta H_{кип}$: 353; Лит.: [386] 51, [768] 90; Синт.: [496] 361

3436. **палладия(II) бромид** коричнев. $PdBr_2$; М 266,228; $T_{пл}$ 717°; Лит.: [1022] 440

3437. **палладия диселенид** оливково-сер. гексагональные крист. $PdSe_2$; М 264,34; $T_{пл}$ 1000°; Лит.: [427] 176-177

3438. **палладия иодид** черн. моноклинные крист. PdI_2; М 360,23; $T_{разл}$ 350°; Лит.: [427] 176-177

3439. **палладия(II) оксид** черн. тетрагональные крист. PdO; М 122,4; $T_{разл}$ 750°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,31 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -115,5 (т); ΔG^0_{298}: -85,3 (т); S^0_{298}: 38,9 (т); C_p^0: 31,4 (т); Лит.: [768] 90

3440. **палладия(II) сульфид** PdS; М 138,49; $T_{пл}$ 970°; Лит.: [1026] 421

3441. **палладия(II) хлорид** красно-бур. ромбические крист. $PdCl_2$; М 177,3; $T_{пл}$ 500°; $T_{разл}$ 500°; Раств.: ацетон: р., вода: р.; $ЛД_{50}$: 50 (крысы, в/б), 33 (мыши, в/б); Лит.: [897] 164-165

3442. **пальмитиновая кислота** (гексадекановая кислота) $CH_3(CH_2)_{14}COOH$; М 256,424; $T_{пл}$ 62,5-64°; Лит.: [1026] 421

3443. **пальмитиновой кислоты метиловый эфир** (метилпальмитат) крист. (р.п. этанол) $C_{15}H_{31}COOCH_3$; М 270,45; $T_{пл}$ 30°; $T_{разл}$ 200°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 1 (134,3°), 10 (184,3°), 12 (184°), 15 (190°); Лит.: [896] 670, [897] 856-857

3444. **палюстровая кислота** $C_{20}H_{30}O_2$; М 302,45; $T_{пл}$ 162-167°; Лит.: [498] 79-81

3445. **папаверина гидрохлорид** (6,7-диметокси-1-(3,4-диметоксибензил)изохинолина гидрохлорид) бел. крист. $C_{20}H_{22}ClNO_4$; М 375,85; $T_{пл}$ 225-226°; Раств.: вода: 2,5 (20°), эф.: н.р., хлф.: р., этанол: м.р.; pK_{BH^+} (1) = 6,4 (25°, вода); Лит.: [1026] 422, [284] 370

3446. **паральдегид** (2,4,6-триметил-1,3,5-триоксан, ацетальдегида тример) бц. ж. $(CH_3CHO)_3$; М 132,16; $T_{пл}$ 12,6°; $T_{кип}$ 124,4°; Раств.: вода: 12 (13°), 5,88 (100°), эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9943 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4049 (20°); ДП: 13,9 (25°) ; Дип.: 1,92 (20°); Пов.нат.: 25,9 (20°); $\Delta H_{пл}$: 13,83; $ЛД_{50}$: 2400 (крысы, в/ж), 1850 (мыши, в/ж); Лит.: [768] 170

3447. **параформ** (параформальдегид) бц. крист. $HO(CH_2O)_nH$; $T_{пл}$ 150°; Раств.: ацетон: м.р., вода: р.; $ЛД_{50}$: 500 (мыши, в/ж); Лит.: [1090] 351, [768] 170

3448. **патулин** $C_7H_6O_4$; М 154,12; CAS 149-29-1; $T_{пл}$ 110°; $ЛД_{50}$: 17-36 (мыши, п/о); Лит.: [1022] 81, [11] 319

3449. **пахикарпин** вязкая ж. $C_{15}H_{26}N_2$; М 234,38; Давл. паров: 18 (188°); Лит.: [1026] 424, [670] 186

3450. **пахикарпина гидроиодид** (d-спартеина гидроиодид) бел. крист. $C_{15}H_{27}IN_2$; М 362,29; $T_{пл}$ 235°; Раств.: ацетон: т.р., вода: р., эф.: т.р., хлф.: л.р., этанол: р.; Лит.: [871] 634, [1026] 424, [284] 345-346

3451. **педролона гидробромид** (4-(2-аминопропил)фенола гидробромид) бел. крист. $C_9H_{14}BrNO$; М 232,12; $T_{пл}$ 190°; Раств.: вода: 100 (20°), этанол: 40 (20°); Лит.: [901] 912-913

3452. **пектенотоксин I** $C_{42}H_{60}O_{15}$; М 804,917; $T_{пл}$ 208-209°; $ЛД_{50}$: 0,25 (мыши, в/в); Лит.: [1024] 528-529, [19] 183-184

3453. **пеларгоновая кислота** (нонановая кислота, нониловая кислота, октан-1-карбоновая кислота) бц. маслянистая ж. $CH_3(CH_2)_7COOH$; М 158,24; $T_{пл}$ 12,5°; $T_{кип}$ 254°; pK_a (1) = 4,96 (25°, вода); Лит.: [897] 860-861, [898] 92

3454. **пеларгоновой кислоты морфолид** (ЕА 1778, pelargonic morpholide) бц. крист. $CH_3(CH_2)_7C(O)N(CH_2CH_2)_2O$; М 227,34; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 0,95 (25°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,5 (125°); $ЛД_{50}$: 21 (кролики, в/в); Лит.: [194] 231-233, [255] 224-225

3455. **пенитрем А** $C_{37}H_{44}ClNO_6$; М 633; $T_{пл}$ 238°; $ЛД_{50}$: 1,05 (мыши); Лит.: [942] 252-253

3456. **пентаборан(11)** B_5H_{11}; М 65,14; $T_{пл}$ -123°; $T_{кип}$ 65°; $T_{разл}$ 25°; Лит.: [1020] 307, [475] 349

3457. **пентаборан(9)** бц. летучая ж. B_5H_9; М 63,13; $T_{пл}$ -46,8°; $T_{кип}$ 60°; $T_{разл}$ 150°; Лит.: [1020] 307, [376] 161, 167, [475] 349

3458. **пентаброма тетракис(фторсульфоно)аурат** темно-коричнев. $Br_5[Au(SO_3F)_4]$; М 992,73; $T_{пл}$ 65°; Лит.: [79] 452, [377] 189

3459. **пентагерман** Ge_5H_{12}; М 375,3; $T_{кип}$ 234°; Лит.: [376] 354

3460. **пентадекан** $CH_3(CH_2)_{13}CH_3$; М 212,4; $T_{пл}$ 9,9°; $T_{кип}$ 270,6°; Пл.: 0,7689 (20°, к в.4, ж.); Давл. паров: 1 (93°), 10 (136°), 40 (168,7°), 100 (195°), 400 (243,4°); Лит.: [896] 668, [284] 88, [624] 61-62

3461. **пентадекановой кислоты метиловый эфир** $CH_3(CH_2)_{13}COOCH_3$; М 256,424; $T_{пл}$ 19,1°; Давл. паров: 1 (127°); Лит.: [642] 15

3462. **транс-1,3-пентадиен** (транс-пиперилен) ж. $CH_3CH{=}CH{-}CH{=}CH_2$; М 68,12; $T_{пл}$ -87,47°; $T_{кип}$ 42,032°; Пл.: 0,67603 (20°, г/см^3, ж.); $\Delta H_{сгор}$: 3193,24; Лит.: [896] 860-861, [897] 862-863

3463. **цис-1,3-пентадиен** (цис-пиперилен) ж. $CH_3CH=CH-CH=CH_2$; М 68,12; $Т_{пл}$ -140.82°; $Т_{кип}$ 44.068°; Пл.: 0.69102 (20°, г/см^3, ж.); $\Delta H_{сгор}$: 3140.3; Лит.: [896] 860-861, [897] 862-863, [1022] 520

3464. **пентажелеза пентакарбонилкарбид** черн. крист. $Fe_5(CO)_{15}C$; М 711,387; $Т_{разл}$ 110°; Раств.: бензол: р.; Лит.: [611] 349

3465. **пентажелеза трисилицид** Fe_5Si_3; М 363,48; $Т_{разл}$ 1195°; Лит.: [611] 341

3466. **пентазадиония гексафторантимонат** N_5SbF_6; М 305.78; $Т_{разл}$ 70°; Лит.: [8] 5028, [42] 8-9, [979] 35

3467. **пентазадиония гексафторстаннат(IV)** бел. крист. $(N_5)_2[SnF_6]$; М 372,77; $Т_{разл}$ -20°; Лит.: [42] 9-10, [111] 82

3468. **пентазадиония пентафторстаннат(IV)** бел. пор. N_5SnF_5; М 283,74; $Т_{разл}$ 50-60°; Лит.: [42] 10

3469. **пентазадиония тетра(трифторметил)борат** бел. пор. $N_5[B(CF_3)_4]$; М 356,87; $Т_{разл}$ 50-66°; Лит.: [42] 11, [111] 82

3470. **пентазадиония ундекафтордиантимонат** бц. пор. $N_5Sb_2F_{11}$; М 522,54; $Т_{разл}$ 70°; Лит.: [148] 6310

3471. **пентазоцин** $C_{19}H_{27}NO$; М 285.42; CAS 359-83-1; $Т_{пл}$ 145-148°; Лит.: [26] 217

3472. **пентаиода гексафторантимонат** I_5SbF_6; М 851,27; $Т_{пл}$ 73°; Лит.: [79] 451

3473. **пентаиода тетрахлоралюминат** I_5AlCl_4; М 803,316; $Т_{пл}$ 50°; Лит.: [79] 451

3474. **пентакарбонилрения тетракарбонилкобальтат** оранжево-красн. $[Re(CO)_5][Co(CO)_4]$; М 497,231; $Т_{пл}$ 66°; $Т_{разл}$ 148°; Лит.: [611] 352

3475. **пентакозан** $CH_3(CH_2)_{23}CH_3$; М 352,7; $Т_{пл}$ 53,5°; $Т_{кип}$ 401°; Давл. паров: 1 (196°), 10 (245°), 40 (283°), 100 (313°), 400 (370°); Лит.: [762] 633-634, [896] 673, [284] 88, [624] 61, [731] 10

3476. **пентаконтан** $CH_3(CH_2)_{48}CH_3$; М 703,345; $Т_{пл}$ 92°; Лит.: [477] 36

3477. **пентаметилмышьяк** бц. ж. $(CH_3)_5As$; М 150,09; $Т_{пл}$ -6°; $Т_{разл}$ 100°; Лит.: [376] 552

3478. **пентаметилсурьма** $Sb(CH_3)_5$; М 196,93; $Т_{пл}$ -19°; $Т_{кип}$ 126°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: р.; Лит.: [647] 225, [897] 964-965, [376] 556

3479. **пентан** (n-pentane) бц. ж. $CH_3(CH_2)_3CH_3$; М 72,15; CAS 109-66-0; $Т_{пл}$ -129,721°; $Т_{кип}$ 36,074°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: 0,00385 (25°), эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,6455 (0°, г/см^3, ж.), 0,636 (10°, г/см^3, ж.), 0,62624 (20°, г/см^3, ж.), 0,62139 (25°, г/см^3, ж.), 0,6163 (30°, г/см^3, ж.); n = 1,3575 (20°); Давл. паров: 1 (-76°), 10 (-50,1°), 40 (-29,3°), 100 (-12,6°), 400 (18,5°), 442 (21°); ДП: 1.844 (20°) ; Вязк.: 0.24 (20°), 0.2152 (25°); Пов.нат.: 15 (30°); Ск.зв.: 220 (134°, состояние среды - газ); ΔH^0_{298}: -146,44 (ж); $\Delta H_{пл}$: 8,42; $\Delta H_{кип}$: 26,43; $Т_{всп}$: -40; $\Delta H_{сгор}$: 3486,9; $Т_{крит}$: 196,9; $Р_{крит}$: 3,35; $Пл_{крит}$: 0,232; Лит.: [343] 27-29, [517] 105, [762] 617-619, [896] 632, [220] 3-5, [241] 177-178, [336] 200, [768] 171

3480. **пентаналь** (валериановый альдегид) $CH_3CH_2CH_2CH_2CHO$; М 86,1; $Т_{пл}$ -91,5°; $Т_{кип}$ 103°; Лит.: [832] 266-267

3481. **2,4-пентандиондиоксим** $CH_3C(=NOH)CH_2C(=NOH)CH_3$; М 130,14; $Т_{пл}$ 105°; Лит.: [736] 16

3482. **пентаникеля дифосфид** Ni_5P_2; М 355,42; $Т_{пл}$ 1180°; Лит.: [1022] 241

3483. **2,4,6,8,10-пентанитро-2,4,6,8,10-пентаазаундекан** $CH_3N(NO_2)CH_2N(NO_2)CH_2N(NO_2)CH_2N(NO_2)CH_2N(NO_2)CH_3$; М 386.24; $Т_{пл}$ 255°; Лит.: [1089] 278

3484. **пентанитрофенол** $(O_2N)_5C_6OH$; М 319,099; $Т_{пл}$ 190°; Лит.: [1057] 317

3485. **1-пентанол** (1-pentanol, butyl carbinol, n-amyl alcohol, бутилкарбинол, н-амиловый спирт, н-пентиловый спирт, перв-амиловый спирт) бц. ж. $CH_3CH_2CH_2CH_2CH_2OH$; М 88.15; CAS 71-41-0; $Т_{пл}$ -78,5°; $Т_{кип}$ 138°; Раств.: вода: 2,7 (22°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8144 (20°, г/см^3, ж.); $ЛД_{50}$: 200-2000 (мыши, в/ж); Лит.: [897] 866-867, [1026] 33, [220] 89-91, [336] 115, [386] 229

3486. **2-пентанол** (втор-амиловый спирт) бц. ж. $CH_3CH_2CH_2CH(OH)CH_3$; M 88,15; $T_{кип}$ 119,3°; Лит.: [1020] 129
3487. **3-пентанол** бц. ж. $(CH_3CH_2)_2CHOH$; M 88,15; $T_{кип}$ 115,6°; Лит.: [1020] 129
3488. **1-пентантиол** (н-амилмеркаптан) ж. $CH_3(CH_2)_3CH_2SH$; M 104,21; $T_{пл}$ -75,7°; $T_{кип}$ 126,5°; Лит.: [1026] 33
3489. **пентаоксидифторид** O_5F_2; M 118; $T_{разл}$ -183°; Лит.: [1021] 389
3490. **пентасеры гексанитрид** оранжев. крист. S_5N_6; M 244,37; Давл. паров: 0,01 (45°); Лит.: [41] 89, [377] 79
3491. **пентасилан** бц. ж. Si_5H_{12}; M 152,52; $T_{пл}$ -72,8°; Лит.: [376] 319
3492. **пентаспиро[2.0.0.2.0.2.0.0.2.0]тридекан** $C_{13}H_{16}$; M 172,266; $T_{пл}$ 79-81°; Лит.: [139] 708
3493. **пентасульфан** желт. маслянистая ж. HSSSSSH; M 162,34; $T_{пл}$ -50°; $T_{кип}$ 284,85°; Пл.: 1,644 (20°, г/см^3, ж.), 1,349 (284°, г/см^3, ж.); n = 1,836 (20°); ΔH^0_{298}: -10,47 (ж); C_p^0: 185 (ж); $\Delta H_{кип}$: 55,85; $T_{крит}$: 562; Лит.: [1023] 456, [600] 59, 75
3494. **1,2,3,4-пентатетраен-1,5-дион** желт. крист. O=C=C=C=C=C=O; M 92,0523; $T_{разл}$ -90°; Лит.: [5] 566-567
3495. **пентатриаконтан** $CH_3(CH_2)_{33}CH_3$; M 492,9; $T_{пл}$ 74,5°; $T_{кип}$ 490°; Давл. паров: 1 (265°), 10 (317°), 40 (358°), 100 (391°), 400 (451°); Лит.: [896] 675, [1026] 427, [731] 10
3496. **пента(трифторфосфин)железо** светло-желт. крист. $Fe(PF_3)_5$; M 495,69; $T_{пл}$ 45°; Лит.: [611] 346
3497. **пентафен** желтовато-зел. игольчатые крист. $C_{22}H_{14}$; M 278,35; $T_{пл}$ 257°; Лит.: [487] 340-345
3498. **пентафенилвисмут** фиолетов. крист. $(C_6H_5)_5Bi$; M 594,5; $T_{пл}$ 105°; $T_{разл}$ 105°; Лит.: [647] 225, [376] 555-556
3499. **пентафенилсурьма** бц. крист. $(C_6H_5)_5Sb$; M 507,28; $T_{пл}$ 170°; Лит.: [647] 225, [376] 555
3500. **пентафторксенония(VI) гексафторрутенат(V)** зелен. орторомбические крист. XeF_5RuF_6; M 441,34; $T_{пл}$ 152°; Пл.: 3,79 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [328] 223
3501. **пентафторксенония тетрафторборат** бел. крист. $(XeF_5)[BF_4]$; M 313,09; $T_{пл}$ 90°; Лит.: [611] 19
3502. **пентафторксенония(VI) ундекафтордиантимонат** $(XeF_5)[Sb_2F_{11}]$; M 678,787; $T_{пл}$ 108°; Лит.: [610] 476
3503. **пентафторсеры трифторметилпероксид** F_5SOOCF_3; M 228,062; $T_{пл}$ -136°; $T_{кип}$ 7,7°; Лит.: [376] 594
3504. **пентафторфенилксенона(II) гексафторарсенат** $C_6F_5XeAsF_6$; M 487,26; $T_{пл}$ 97-98°; $T_{разл}$ 125°; Лит.: [66], [959] 276
3505. **пентафторфенилксенона(II) пентафторбензоат** $C_6F_5XeOC(O)C_6F_5$; M 509,415; $T_{разл}$ 85°; Лит.: [111] 63
3506. **1,1,1,2,2-пентафторэтан** (фреон 125, хладон 125) бц. г. CHF_2CF_3; M 120,022; $T_{пл}$ -103°; $T_{кип}$ -48,5°; n = 1,5012 (20°); ΔH^0_{298}: -1123 (г); $\Delta H_{кип}$: 18,82; $T_{крит}$: 67,7; $P_{крит}$: 3,39; $Пл_{крит}$: 0,529; Лит.: [343] 282-284, 690-691, [761] 105-108, [417] 657-662
3507. **пентафторэтансульфоновая кислота** $C_2F_5SO_3H$; M 200,085; $T_{кип}$ 170°; H_0 (1) = -14 (25°); Лит.: [187] 38
3508. **пентафторэтилизоцианат** CF_3CF_2NCO; M 161,03; $T_{кип}$ -10--2°; Давл. паров: 742 (-9°); Лит.: [368] 41, [541] 264
3509. **пентафторэтилперхлорат** $C_2F_5ClO_4$; M 218,464; $T_{кип}$ 28°; Лит.: [1022] 499
3510. **пентахлорнитробензол** желт. крист. $C_6Cl_5NO_2$; M 295,33; $T_{пл}$ 146°; $T_{кип}$ 328°; $T_{разл}$ 328°; Пл.: 1,72 (25°, к в.4, т.); Лит.: [1026] 427
3511. **пентахлорфенол** бел. моноклинные крист. (р.п. бензол) C_6Cl_5OH; M 266,336; $T_{пл}$ 191°; $T_{кип}$ 309,3°; $T_{разл}$ 310°; Раств.: ацетон: 21,5 (20°), бензол: 11 (20°), вода: 0,0005 (0°), 0,0012 (15°), 0,0035 (50°), диоксан: 11,5 (20°), эф.: л.р.45,8 (10°),

52 (20°), метанол: 57 (20°), тетрахлорметан: 2 (20°), этанол: л.р.39 (0°); Пл.: 1,978 (22°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,00001 (0°), 0,00017 (20°), 0,0031 (50°), 0,024 (75°), 0,14 (100°), 0,49 (120°), 1,5 (140°), 4,3 (160°), 20 (192,2°), 40 (211,2°), 60 (223,4°), 100 (239,6°), 200 (261,8°), 400 (285°); pK_a (1) = 4,92 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 250 (кролики, п/о), 100 (крысы, п/к), 56 (крысы, в/б), 250 (собаки, п/о); Лит.: [340] 242-250, [762] 419-425, [897] 1050-1051; Синт.: [762] 422-423

3512. **пентацен** сине-фиолетов. $C_{22}H_{14}$; М 278,35; $T_{разл}$ 300°; Лит.: [487] 404-416

3513. **пентаэритрит** (2,2-ди(оксиметил)-1,3-пропандиол, тетраоксиметилметан) тетрагональные крист. $C(CH_2OH)_4$; М 136,15; $T_{пл}$ 260,5°; Раств.: вода: 5,56 (15°); $ЛД_{50}$: 18500 (б. мыши, п/о), 18500 (кролики, п/о), 19500 (крысы, п/о); Лит.: [897] 870-871; Синт.: [858] 333-335

3514. **пентаэритриттетранитрат** (ТЭН, тетранитропентаэритрит, эринит) бц. крист. $C(CH_2ONO_2)_4$; М 316,25; $T_{пл}$ 141°; Раств.: ацетон: х.р.58,76 (50°), бензол: пл.р., вода: н.р., ДМФА: х.р.70 (100°), эф.: пл.р., метанол: пл.р., толуол: пл.р., этанол: пл.р.; Пл.: 1,77 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -541,65 (т); $T_{всосп}$: 200; Лит.: [339] 126, [1023] 556, [284] 138, [675] 282

3515. **2-пентеновая кислота** (бета-этилакриловая кислота) $CH_3CH_2CH{=}CHCOOH$; М 100,12; $T_{пл}$ -22,5°; $T_{кип}$ 188-189°; pK_a (1) = 4,7 (25°, вода); Лит.: [832] 276-277, [898] 97

3516. **4-пентеновая кислота** (бета-винилпропионовая кислота) бц. ж. $CH_2{=}CHCH_2CH_2COOH$; М 100,12; $T_{кип}$ 189°; pK_a (1) = 4,68 (25°, вода); Лит.: [897] 874-875, [898] 86

3517. **пентилнитрат** (амилнитрат) ж. $CH_3(CH_2)_3CH_2ONO_2$; М 133,146; $T_{кип}$ 157°; $T_{разл}$ 157°; Лит.: [1026] 33

3518. **пентилнитрит** (амилнитрит) желтоват. ж. $CH_3(CH_2)_4ONO$; М 117,15; $T_{кип}$ 104°; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8528 (20°, к в.4, ж.); n = 1,38506 (20°); Лит.: [897] 418-419

3519. **4-пентил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** $CH_3(CH_2)_4C(CH_2O)_3PO$; М 220,203; $T_{пл}$ 137°; $ЛД_{50}$: 37 (мыши, в/б); Лит.: [551] 64

3520. **1-пентин** (пропилацетилен) бц. ж. $CH_3CH_2CH_2CCH$; М 68,12; $T_{пл}$ -106,1°; $T_{кип}$ 40,23°; Лит.: [897] 874-875

3521. **пербензойная кислота** (бензоила гидроперекись, надбензойная кислота, пероксибензойная кислота) моноклинные крист. (р.п. диэтиловый эфир) C_6H_5COOOH; М 138,121; $T_{пл}$ 41-43°; Лит.: [832] 240-241, [1026] 434; Синт.: [858] 337-340

3522. **пербензойной кислоты трет-бутиловый эфир** (трет-бутилпербензоат) бц. маслянистая ж. $C_6H_5C(O)OOC(CH_3)_3$; М 194,23; $T_{кип}$ 124°; $ЛД_{50}$: 914 (б. мыши, п/о); Лит.: [1077] 73-74

3523. **перилен** золотисто-желт. крист. $C_{20}H_{12}$; М 252,309; CAS 198-55-0; $T_{пл}$ 265°; $T_{кип}$ 503°; Лит.: [1022] 479, [170] 814-817, [623] 264

3524. **перметрин** $C_{21}H_{20}Cl_2O_3$; М 391,2877; $T_{пл}$ 34-39°; $ЛД_{50}$: 450 (крысы); Лит.: [1022] 525, [1026] 434

3525. **пероксиацетилнитрат** (ацетилпероксинитрат) $CH_3C(O)OONO_2$; М 121,049; $T_{кип}$ 105°; $T_{разл}$ 20°; Лит.: [1022] 494, [267]

3526. **пероксиуксусная кислота** (надуксусная кислота, перуксусная кислота) CH_3COOOH; М 76,05; $T_{пл}$ -0,1°; $T_{кип}$ 105-110°; pK_a (1) = 8,2 (25°, вода); Лит.: [1026] 359

3527. **пероксодисерная кислота** (надсерная кислота) бц. $H_2S_2O_8$; М 194,141; $T_{пл}$ 65°; $T_{разл}$ 65°; Раств.: эф.: пл.р.; Лит.: [377] 65, [610] 342

3528. **пероксония гексафторантимонат** бел. $(H_3O_2)[SbF_6]$; М 270,773; $T_{разл}$ 45°; Лит.: [376] 591

3529. **пероксосерная кислота** (кислота Каро, мононадсерная кислота) бц. крист. H_2SO_5; М 114,08; $T_{пл}$ 47°; Раств.: эф.: х.р.; pK_a (1) = 1 (25°, вода); pK_a (2) = 9,86 (25°, вода); Лит.: [377] 65, [540] 230, [610] 342

3530. **перфтор-2-бутанон** C_4F_8O; М 216,029; $T_{кип}$ -0,5-0°; Лит.: [541] 185

3531. **цис-перфтордекалин** бц. ж. $C_{10}F_{18}$; М 462,07; $T_{кип}$ 143,83°; Лит.: [1022] 495

3532. **перфторизобутилен** (2-трифторметилпентафторпропен, октафторизобутилен, перфторизобутен) бц. г. $(CF_3)_2C=CF_2$; М 200; $T_{пл}$ -130°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: пл.р., эф.: р.; Пл.: 1,5922 (0°, г/см^3, ж.); Лит.: [343] 295-298, 692,693, [1022] 495

3533. **перфтормасляная кислота** (гептафтормасляная кислота) бц. ж. C_3F_7COOH; М 214,05; $T_{пл}$ -17,5°; $T_{кип}$ 120°; Пл.: 1,651 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [338] 13, [761] 371-374, [1022] 495, [385] 270

3534. **перфтормасляной кислоты нитрил** $CF_3CF_2CF_2CN$; М 195,038; $T_{кип}$ 1°; Давл. паров: 757 (1°); Лит.: [1052] 167

3535. **перфтормасляной кислоты фторангидрид** $CF_3CF_2CF_2COF$; М 216,029; $T_{кип}$ 5°; Лит.: [1052] 26

3536. **перфтор-2-пентанон** $C_5F_{10}O$; М 266,037; $T_{кип}$ 30°; Лит.: [541] 185

3537. **перфторпропионовая кислота** C_2F_5COOH; М 164,03; $T_{кип}$ 96°; Пл.: 1,561 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [1022] 495, [38] 1788

3538. **перфтортрибутиламин** бц. ж. $(CF_3CF_2CF_2CF_2)_3N$; М 671,096; $T_{пл}$ -60°; $T_{кип}$ 178,7°; Лит.: [761] 356-361, [1026] 435

3539. **перфторциклобутан** (фреон C318) C_4F_8; М 200,03; $T_{пл}$ -41,4°; $T_{кип}$ -5,85°; Лит.: [634] 61, 63, 166-168

3540. **перфторэнантовая кислота** бел. игольчатые крист. $CF_3(CF_2)_5COOH$; М 364,09; $T_{пл}$ 33°; $T_{кип}$ 173°; $ЛД_{50}$: 197 (б. мыши); Лит.: [338] 14

3541. **3-перхлорилацетанилид** бц. игольчатые крист. $CH_3CONHC_6H_4ClO_3$; М 217,606; $T_{пл}$ 137°; Лит.: [1086] 87

3542. **перхлорилбензол** $C_6H_5ClO_3$; М 160,555; $T_{пл}$ -3°; $T_{кип}$ 232°; Пл.: 1,185 (30°, г/см^3, ж.); Лит.: [1086] 86-87; Синт.: [414] 40

3543. **перхлорметилмеркаптан** ж. CCl_3SCl; М 185,888; $T_{кип}$ 149°; Лит.: [610] 519

3544. **петидина гидрохлорид** (1-метил-4-фенилпиперидин-4-карбоновой кислоты этиловый эфир, meperidine, pethidine) $C_{15}H_{22}ClNO_2$; М 283,8; CAS 50-13-5; $T_{пл}$ 186-189°; Лит.: [26] 219, [1015] 22

3545. **петрозелиновя кислота** $C_{18}H_{34}O_2$; М 282,3; $T_{пл}$ 30°; Лит.: [927] 13

3546. **пилокарпина гидрохлорид** бц. крист. $C_{11}H_{17}ClN_2O_2$; М 244,72; $T_{пл}$ 202°; Раств.: вода: о.х.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: л.р.; Лит.: [1026] 438, [284] 393

3547. **пимелиновая кислота** (гептандиовая кислота, пентан-1,5-дикарбоновая кислота) моноклинные крист. (р.п. вода) $HOOC(CH_2)_5COOH$; М 160,168; $T_{пл}$ 103°; pK_a (1) = 4,51 (25°, вода); pK_a (2) = 5,31 (25°, вода); Лит.: [897] 878-879, [898] 92, [1026] 438

3548. **пиндолол** (1-(4-индолилокси)-3-изопропиламино-2-пропанол, вискен) бц. крист. $C_{14}H_{20}N_2O_2$; М 248,3; CAS 13523-86-9; $T_{пл}$ 175°; Раств.: вода: н.р., метанол: р., хлф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [784] 685, [1022] 517

3549. **d-альфа-пинен** $C_{10}H_{16}$; М 136,24; $T_{пл}$ -57°; $T_{кип}$ 156,2°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 0,86 (20°, г/см^3, ж.); ДП: 2,64 (25°) ; Лит.: [516] 494-495, [1026] 438-439

3550. **пиперазин** (гексагидропиразин, диэтилендиамин) бц. ромбические крист. (р.п. этанол) $HN(CH_2CH_2)_2NH$; М 86,14; CAS 110-85-0; $T_{пл}$ 104°; $T_{кип}$ 145°; Раств.: вода: р., глицерин: л.р., эф.: н.р., этанол: л.р.; pK_{BH^+} (1) = 9,81 (25°, вода); pK_{BH^+} (2) = 5,57 (25°, вода); Лит.: [43] 906-907, [352] 344-350, [513] 1041-1042, [897] 878-879, [898] 103, [1022] 519, [1026] 439, [11] 336, [748] 309-310

3551. **пиперазина адипинат** (пиперазиновая соль адипиновой кислоты) бц. крист. $HOOC(CH_2)_4COOH_2N(CH_2CH_2)_2NH$; М 232,28; $T_{пл}$ 244°; $T_{разл}$ 245°; Раств.: вода: р.,

эф.: н.р., этанол: т.р. (78°); $ЛД_{50}$: 5900 (б. крысы, в/ж), 5000 (кролики, в/ж); Лит.: [897] 398-399

3552. **пиперазина пикрат** ; $Т_{пл}$ 280°; Лит.: [513] 1042

3553. **пиперазин гексагидрат** бц. крист. $HN(CH_2CH_2)_2NH \cdot 6H_2O$; M 194,24; $Т_{пл}$ 44°; Раств.: вода: л.р., эф.: т.р., этанол: р.; Лит.: [897] 878-879

3554. **пиперидин** (гексагидропиридин, пентаметиленимин) бц. ж. $CH_2(CH_2CH_2)_2NH$; M 85,16; $Т_{пл}$ -9°; $Т_{кип}$ 106,17°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: смеш., эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 0,8606 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,453 (25°); Давл. паров: 20 (17,7°), 70 (36,7°), 170 (52,6°); pK_{BH}^+ (1) = 11,25 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 50 (б. крысы, п/о, безводный), 371 (крысы, п/о, в виде 8%-ного водного раствора); Лит.: [1022] 519, [274] 147, [670] 80, [768] 172

3555. **2-пиперидон** (дельта-валеролактам) крист. C_5H_9NO; M 99,1; $Т_{пл}$ 40°; $Т_{кип}$ 256°; Раств.: вода: х.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [832] 282-283

3556. **4-пиперидона гидрохлорид моногидрат** крист. $C_5H_{12}ClNO_2$; M 153,607; $Т_{пл}$ 143°; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [832] 282-283

3557. **пиперин** (1-пиперилпиперидин) бц. моноклинные крист. (р.п. этанол) $C_{17}H_{19}NO_3$; M 285,35; $Т_{пл}$ 129°; Раств.: вода: т.р., эф.: 2,8 (20°), хлф.: р., этанол: 6,7 (20°), 23 (60°); Пл.: 1,193 (20°, г/см^3, т.); pK_{BH}^+ (1) = 0 (25°, вода); Лит.: [897] 882-883, [898] 103, [477] 1068

3558. **пипериновая кислота** (5-(3,4-метилендиоксифенил)-2,4-пентадиеновая кислота, бета-(3,4-метилендиоксистирил)акриловая кислота) желт. игольчатые крист. (р.п. этанол) $CH_2O_2C_6H_3CH{=}CHCH{=}CHCOOH$; M 218,21; $Т_{пл}$ 216-217°; Лит.: [897] 882-883

3559. **пиразидол** (2,3,3a,4,5,6-гексагидро-8-метил-1H-пиразино[3,2,1-j,k]карбазола гидрохлорид, пирлиндол) светло-желт. крист. $C_{15}H_{19}ClN_2$; M 262,778; $Т_{пл}$ 260-266°; Лит.: [1022] 520

3560. **пиразол** (1,2-диазол) игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_3H_4N_2$; M 68,8; $Т_{пл}$ 70°; $Т_{кип}$ 186°; Раств.: бензол: 38,6 (20°), вода: 270 (24.8°), эф.: х.р., лигроин: м.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,001 (99.8°, г/см^3, ж.); n = 1,4203 (25°), 1,47027 (99,8°); Дип.: 1,46 (20°); Лит.: [768] 172

3561. **2-пиразолин** (4,5-дигидропиразол) бц. ж. $C_3H_6N_2$; M 70,093; $Т_{кип}$ 144°; Раств.: вода: смеш., эф.: т.р., этанол: смеш.; Лит.: [897] 882-883

3562. **5-пиразолон** бц. крист. $C_3H_4N_2O$; M 84,077; $Т_{пл}$ 165°; Раств.: бензол: пл.р., вода: р., эф.: пл.р., толуол: пл.р., хлф.: пл.р., этанол: р.; Лит.: [1022] 522

3563. **пираконитин** игольчатые крист. $C_{32}H_{43}NO_9$; M 585,69; $Т_{пл}$ 167°; Раств.: вода: т.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 884-885

3564. **пирен** желт. моноклинные крист. $C_{16}H_{10}$; M 202,26; $Т_{пл}$ 150°; $Т_{кип}$ 392°; Раств.: вода: 0,0000175, эф.: л.р., этанол: 1,4 (20°); Пл.: 1,277 (20°, г/см^3, т.); $ЛД_{50}$: 800 (мыши); Лит.: [337] 137-138, [891] 533, [897] 884-885, [417] 423, 708, [488] 136-152

3565. **пиридазин** $C_4H_4N_2$; M 80,088; $Т_{кип}$ 207°; Лит.: [400] 140

3566. **1-(2-пиридилазо)-2-нафтол** (ПАН) оранжев. ам. в-во $C_{15}H_{11}N_3O$; M 249,27; $Т_{пл}$ 136-139°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., диоксан: р., эф.: р., тетрахлорметан: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [1026] 440, [282] 21

3567. **пиридин** бц. ж. C_5H_5N; M 79,11; $Т_{пл}$ -41,8°; $Т_{кип}$ 115,3°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: смеш., эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 0,9819 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,5095 (20°); Давл. паров: 10 (13,2°), 100 (57,8°), 200 (75°), 600 (95,6°); pK_{BH}^+ (1) = 5,23 (25°, вода); ДП: 12,3 (25°) ; Дип.: 2,19 (20°); Вязк.: 0,974 (20°); Пов.нат.: 38 (20°); C_p^0: 135,6 (ж); $\Delta H_{кип}$: 35,54; $\Delta H_{сгор}$: 2868,1; $Т_{крит}$: 346,8; $P_{крит}$: 5,63; Лит.: [338] 444, [768] 173, 225

3568. **2,3-пиридиндикарбоновая кислота** (хинолиновая кислота) моноклинные крист. (р.п. вода) $C_5H_3N(COOH)_2$; М 167,13; $Т_{пл}$ 190-191,2°; pK_a (1) = 2,52 (25°, вода); Лит.: [832] 290-291, [897] 1082-1083, [898] 96

3569. **2,4-пиридиндикарбоновая кислота** (лутидиновая кислота) крист. (р.п. вода) $C_5H_3N(COOH)_2$; М 167,13; $Т_{пл}$ 248-250°; pK_a (1) = 2,15 (25°, вода); Лит.: [897] 760-761, [898] 93

3570. **3,4-пиридиндикарбоновая кислота** (цинхомероновая кислота) бц. призматические крист. (р.п. вода) $C_5H_3N(COOH)_2$; М 167,13; $Т_{пл}$ 260°; $Т_{разл}$ 260°; Разл. на: 3-пиридинкарбоновая кислота, 4-пиридинкарбоновая кислота, углерода(IV) оксид; pK_a (1) = 2,66 (25°, вода); Лит.: [897] 1108-1109, [898] 93, [1024] 383-384

3571. **3,5-пиридиндикарбоновая кислота** (диникотиновая кислота) крист. $C_5H_3N(COOH)_2$; М 167,13; $Т_{пл}$ 323°; $Т_{разл}$ 323°; pK_a (1) = 2,8 (25°, вода); Лит.: [897] 650-651, [898] 93

3572. **2-пиридинкарбоновая кислота** (пиколиновая кислота) игольчатые крист. (р.п. вода) C_5H_4NCOOH; М 123,12; $Т_{пл}$ 137°; pK_a (1) = 5,32 (25°, вода); Лит.: [897] 876-877, [898] 92

3573. **3-пиридинкарбоновая кислота** (ниацин, никотиновая кислота, провитамин PP) бц. игольчатые крист. C_5H_4NCOOH; М 123,12; $Т_{пл}$ 235°; Раств.: вода: 1,3 (15°), 2,47 (38°), 4,06 (61°), 9,76 (100°), эф.: о.м.р., этанол: 0,92 (15°), 2,1 (38°), 4,2 (61°), 7,06 (78°); Пл.: 1,473 (25°, г/см^3, т.); pK_a (1) = 4,81 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 7000 (б. мыши, в/ж); Лит.: [338] 451, [1022] 248, [284] 273, [768] 165, [828] 59-72; Синт.: [858] 288-290

3574. **4-пиридинкарбоновая кислота** (изоникотиновая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. вода) C_5H_4NCOOH; М 123,1094; $Т_{пл}$ 317-326°; pK_a (1) = 4,89 (25°, вода); Лит.: [897] 686-687, [898] 88

3575. **3-пиридинкарбоновой кислоты амид** (витамин PP, никотинамид, никотиновой кислоты амид) бц. крист. $C_5H_4NCONH_2$; М 122,13; $Т_{пл}$ 131°; $Т_{кип}$ 150°; Раств.: бензол: м.р., вода: 100 (20°), глицерин: 10 (20°), эф.: м.р., хлф.: о.м.р., этанол: 66,6 (20°); Пл.: 1,4 (25°, г/см^3, т.); n = 1,466 (25°); Давл. паров: 0,0005 (60°); Лит.: [284] 273, [768] 165

3576. **4-пиридинкарбоновой кислоты гидразид** (ГИНК, изониазид, изоникотиновой кислоты гидразид, римифон, тубазид) бел. крист. $C_6H_7N_3O$; М 137,139; $Т_{пл}$ 172°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: т.р., этанол: г.р.; $ЛД_{50}$: 1400 (б. крысы, в/ж), 150 (б. мыши, в/ж); Лит.: [901] 874-875, [813] 182-184; Синт.: [813] 184

3577. **4-пиридинкарбоновой кислоты 2-карбокси-3,4-диметоксибензилидengидразид** (изоникотиновой кислоты 2-карбокси-3,4-диметоксибензилиденгидразид, салюзид) зеленовато-желт. крист. $C_{16}H_{15}N_3O_5$; М 329,307; $Т_{пл}$ 200°; Раств.: вода: м.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: м.р.; Лит.: [284] 279

3578. **3-пиридинкарбоновой кислоты оксиметиламид** (никодин, никотиновой кислоты оксиметиламид) бел. крист. $NC_5H_4CONHCH_2OH$; М 152,151; $Т_{пл}$ 148°; Раств.: вода: р., эф.: н.р., этанол: г.р.; Лит.: [284] 273

3579. **4-пиридинкарбоновой кислоты этиловый эфир** (изоникотиновой кислоты этиловый эфир) игольчатые крист. $NC_5H_4COOC_2H_5$; М 151,2; $Т_{пл}$ 23°; $Т_{кип}$ 220°; Раств.: эф.: х.р., хлф.: х.р.; Пл.: 1,1052 (20°, к в.4, т.); n = 1,499 (25°); Давл. паров: 12 (92°); Лит.: [832] 292-293

3580. **пиридрола гидрохлорид** (альфа-(2-пиперидил)бензгидрола гидрохлорид) бел. крист. $C_{18}H_{22}ClNO$; М 303,83; $Т_{пл}$ 287°; Раств.: вода: л.р.; Лит.: [901] 918-919

3581. **пиритрамид** $C_{27}H_{34}N_4O$; М 430,59; CAS 302-41-0; $Т_{пл}$ 149-150°; Лит.: [26] 221

3582. **пировиноградная кислота** (2-оксопропановая кислота, альфа-кетопропионовая кислота) бц. ж. $CH_3COCOOH$; М 88,06; $Т_{пл}$ 13,6°; $Т_{кип}$ 165°; $Т_{разл}$ 165°; Раств.: ацетон: р., вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,267 (20°,

$г/см^3$, ж.); n = 1,428 (20°); Давл. паров: 10 (65°), 25 (80°); pK_a (1) = 2,39 (25°, вода); Лит.: [1020] 110, [768] 173; Синт.: [858] 345-346

3583. **пировиноградной кислоты фенилгидразон** игольчатые крист. $CH_3C(COOH)=NNHC_6H_5$; M 178,188; $T_{пл}$ 192°; Лит.: [57] 288; Синт.: [1001] 282-283

3584. **пирокатехин** (1,2-дигидроксибензол, катехол, о-дигидроксибензол, пирокатехол) бц. моноклинные крист. (р.п. бензол) $C_6H_4(OH)_2$; M 110,12; $T_{пл}$ 105°; $T_{кип}$ 245,9°; Раств.: ацетон: 194 (20°), бензол: 0,8 (20°), 8,1 (60°), вода: 45,1 (20°), 421 (60°), эф.: 190 (60°), пиридин: р., тетрахлорметан: 0,1 (20°), 0,9 (60°), хлф.: 2,1 (20°), 7,4 (60°), этанол: 139 (20°), 288 (60°); Пл.: 1,344 (4°, $г/см^3$, т.), 1,371 (15°, к в.4, т.), 1,1493 (21°, $г/см^3$, т.); n = 1,604 (20°); Давл. паров: 100 (176°); pK_a (1) = 9,34 (25°, вода); pK_a (2) = 12,6 (25°, вода); Дип.: 2,58 (20°); $ЛД_{50}$: 100 (мыши, п/о); Лит.: [643] 218, 265-267, [1022] 532-533, [768] 173, [997] 13, 18; Синт.: [858] 346-347, [858] 347-350

3585. **пироксикам** (piroxicam) $C_{15}H_{13}N_3O_4S$; M 331,35; CAS 36322-90-4; $T_{пл}$ 198-200°; Лит.: [26] 99

3586. **пирофосфорная кислота** (двуфосфорная кислота) бц. крист. $H_4P_2O_7$; M 177,97; $T_{пл}$ 61°; Раств.: вода: 709 (23°), реаг. (100°), эф.: х.р., этанол: х.р.; pK_a (1) = 0,85 (18°, вода); pK_a (2) = 1,95 (25°, вода); pK_a (3) = 6,68 (25°, вода); pK_a (4) = 9,39 (25°, вода); ΔH^0_{298}: -2242 (т); $\Delta H_{пл}$: 9,2; $ЛД_{50}$: 1170 (мыши); Лит.: [768] 109

3587. **пиррол** бц. ж. $(CH=CH)_2NH$; M 67,09; $T_{пл}$ -23,4°; $T_{кип}$ 130°; pK_{BH^+} (1) = -0,27 (25°, вода); Лит.: [1022] 543-544, [259] 140; Синт.: [858] 355-356

3588. **пирролидин** (тетрагидропиррол, тетраметиленимин) бц. ж. $(CH_2CH_2)_2NH$; M 71,12; $T_{кип}$ 88°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,871 (10°, $г/см^3$, ж.), 0,852 (22.5°, $г/см^3$, ж.); pK_{BH^+} (1) = 11,31 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 300 (б. крысы, п/о); Лит.: [897] 896-897, [1022] 544-545; Синт.: [841] 9-11

3589. **R-2-пирролидон-5-карбоновая кислота** (5-oxo-D-proline, R-2-pyrrolidone-5-carboxylic acid, R-pyroglutamic acid, R-пироглутаминовая кислота) $C_5H_7NO_3$; M 129,114; CAS 4042-36-8; $T_{пл}$ 156-158°; Лит.: [11] 345

3590. **2-пирролидон** (2-кетопирролидин, 2-оксотетрагидропиррол, альфа-пирролидон) крист. (р.п. петролейный эфир) C_4H_7NO; M 85,11; $T_{пл}$ 24,6°; $T_{кип}$ 250,8°; Раств.: бензол: л.р., вода: л.р., эф.: л.р., петр.эф.: т.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,12 (20°, к в.4, т.), 1,097 (40°, к в.4, ж.); Давл. паров: 12 (133°); Лит.: [897] 896-897

3591. **пирролизидин** (1-азабицикло[3.3.0]октан) бц. маслянистая ж. $C_7H_{13}N$; M 111,18; $T_{кип}$ 148°; Лит.: [1022] 545

3592. **2-пирролкарбоновая кислота** моноклинные крист. (р.п. вода) C_4H_4NCOOH; M 111,11; $T_{пл}$ 191,5°; $T_{кип}$ 208,5°; $T_{разл}$ 191,5°; pK_a (1) = 4,4 (25°, вода); Лит.: [897] 896-897, [898] 93

3593. **пицен** $C_{22}H_{14}$; M 278,35; $T_{пл}$ 364°; $T_{кип}$ 518-520°; Лит.: [487] 262-267

3594. **платина** (platinum) серебристо-бел. кубические мет. Pt; M 195,09; $T_{пл}$ 1769°; $T_{кип}$ 3800°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 21,45 (20°, $г/см^3$, т.); Давл. паров: 0,01 (2049°), 0,1 (2270°), 1 (2530°), 10 (2860°), 100 (3270°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 41,5 (т); C_p^0: 25,9 (т); $\Delta H_{пл}$: 19,7; $\Delta H_{кип}$: 510,4; Лит.: [928] 387, [1022] 568-569, [386] 51, [768] 90

3595. **платины(II) бромид** коричнев. кубические крист. $PtBr_2$; M 354,9; $T_{разл}$ 300°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,65 (20°, $г/см^3$, т.); ΔH^0_{298}: -100 (т); ΔG^0_{298}: -59 (т); S^0_{298}: 53,43 (т); Лит.: [768] 90

3596. **платины(IV) бромид** темно-коричнев. ромбические крист. $PtBr_4$; M 514,71; $T_{разл}$ 180°; Раств.: вода: 0,41 (20°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 5,69 (20°, $г/см^3$, т.); ΔH^0_{298}: -159 (т); ΔG^0_{298}: -105 (т); S^0_{298}: 163,5 (т); Лит.: [768] 90

3597. **платины(II) иодид** черн. пор. PtI_2; M 448,9; $T_{разл}$ 300°; Раств.: ацетон: н.р., вода: н.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 6,4 (25°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -63 (т); Лит.: [768] 90

3598. **платины(IV) оксид** черн. гексагональные крист. PtO_2; M 227,09; $T_{разл}$ 400°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 10,2 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -134 (т); ΔG^0_{298}: -84 (т); Лит.: [768] 90; Синт.: [858] 357-363

3599. **платины(VI) фторид** (платины гексафторид) темно-красн. крист. PtF_6; M 309,08; $T_{пл}$ 61,3°; $T_{кип}$ 69,2°; Раств.: вода: реаг.; S^0_{298}: 350,9 (г); C_p^0: 123 (г); $\Delta H_{пл}$: 4,52; $\Delta H_{кип}$: 29,5; Лит.: [1022] 568, [101] 2061-2062, [611] 410-411, [627], [768] 90

3600. **платины(II) хлорид** зеленовато-желт. ромбические крист. $PtCl_2$; M 266; $T_{разл}$ 581°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,87 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -106,7 (т); ΔG^0_{298}: -93,3 (т); S^0_{298}: 219,6 (т); Лит.: [768] 90

3601. **платины(IV) хлорид** красно-коричнев. кубические крист. $PtCl_4$; M 336,9; $T_{разл}$ 370°; Раств.: ацетон: р., вода: 66,6 (0°), 142,1 (25°), 166 (40°), 285 (60°), 367 (80°), 571 (98°), эф.: н.р., этанол: р.; Пл.: 2,43 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -229,3 (т); ΔG^0_{298}: -163,8 (т); S^0_{298}: 267,9 (т); Лит.: [768] 90

3602. **платифиллина гидротартрат** бел. крист. $C_{22}H_{33}NO_{11}$; M 487,498; $T_{пл}$ 193°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: т.р. (78°), о.м.р.; Лит.: [284] 357

3603. **плутоний** (plutonium) серебристо-бел. мет. Pu; M 239,05; $T_{пл}$ 637°; $T_{кип}$ 3235°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 19,82 (25°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,01 (1463°), 0,1 (1704°), 1 (1955°), 10 (2278°), 100 (2710°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 51,5 (т); C_p^0: 32 (т); Лит.: [66], [342] 197, [821] 1372-1376, [894] 511-580, [377] 570-584, [768] 90, 306-307

3604. **плутония(IV) карбид** черн. кубические крист. PuC; M 254,08; $T_{пл}$ 1650°; Пл.: 13,6 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 172-173, [1026] 450

3605. **плутония(IV) оксид** (плутония диоксид) оливково-зелен. крист. PuO_2; M 274,07; $T_{пл}$ 2400°; Пл.: 11,44 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1056 (т); ΔG^0_{298}: -995 (т); S^0_{298}: 82,4 (т); Лит.: [1026] 450, [768] 90

3606. **плутония фосфид** темно-сер. кубические крист. PuP; M 274,97; $T_{пл}$ 2600°; Лит.: [1022] 581

3607. **плутония(III) фторид** фиолетов. гексагональные крист. PuF_3; M 299,07; $T_{пл}$ 1410°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 9,32 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1570 (т); ΔG^0_{298}: -1494 (т); Лит.: [768] 91

3608. **плутония(VI) фторид** красно-коричнев. PuF_6; M 356,06; $T_{пл}$ 51°; $T_{кип}$ 62,3°; Раств.: вода: реаг., серная кислота 100%: р.; S^0_{298}: 369,8 (т); C_p^0: 129,7 (т); Лит.: [768] 91

3609. **плутония(III) хлорид** $PuCl_3$; M 348,43; $T_{пл}$ 760°; $T_{кип}$ 1770°; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 5,7 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -962 (т); ΔG^0_{298}: -893 (т); S^0_{298}: 159 (т); Лит.: [768] 91

3610. **полиакриламид** $(CH_2CHCONH_2)_n$; $T_{разл}$ 100°; Раств.: ацетон: н.р., вода: р., глицерин: р., ДМСО: наб., укс.: р., этанол: н.р.; $ЛД_{50}$: 9600 (мыши, п/о); Лит.: [768] 204

3611. **полиакрилонитрил** $(CH_2CHCN)_n$; $T_{разл}$ 230°; Раств.: ацетон: н.р., диметилацетамид: р., ДМСО: р., ДМФА: р., серная кислота 100%: реаг., этанол: н.р., этилацетат: н.р.; Пл.: 1,14 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 204

3612. **поли-3,3-бис(хлорметил)оксациклобутан** (пентапласт, поли-3,3-бис(хлорметил)оксетан) $(OCH_2C(CH_2Cl)_2CH_2)_n$; $T_{пл}$ 185°; Пл.: 1,4 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [901] 263, [768] 205

3613. **полибутилметакрилат** $(CH_2C(CH_3)COOC_4H_9)_n$; $T_{разл}$ 200°; Раств.: ацетон: р., этилацетат: р.; Пл.: 1,055 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 206

3614. **поливиниловый спирт** $(CH_2CH(OH))_n$; $T_{пл}$ 230°; Раств.: вода: р. (100°); Пл.: 1,25 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 208

3615. **полиметилметакрилат** $(CH_2C(CH_3)COOCH_3)_n$; $T_{разл}$ 200°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: н.р., эф.: , муравьиная кислота: р., укс.: р., этанол:; Пл.: 1,19 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 211

3616. **полистирол** $(C_6H_5CHCH_2)_n$; $T_{разл}$ 220°; Раств.: бензол: наб., вода: н.р., пиридин: р., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р., толуол: р., хлф.: р.; Лит.: [1023] 24-25, [768] 212

3617. **политетрафторэтилен** (ПТФЭ, альгофлон, галон, полифлон, сорефлон, тефлон, флюон, фторлон-4, фторопласт-4, хостафлон) $(CF_2CF_2)_n$; $T_{пл}$ 327°; $T_{разл}$ 415°; Пл.: 2,2 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [685] 27, 41, 193-194, [768] 213

3618. **политиазил** бронзов. $(SN)_n$; $T_{разл}$ 240°; Лит.: [377] 76-78, [941] 21

3619. **1,3-полициклобутен** $(C_4H_6)_n$; $T_{пл}$ 485°; Лит.: [1090] 408

3620. **1,3-полициклогексен** $(C_6H_{10})_n$; $T_{пл}$ 600°; Лит.: [1090] 408

3621. **1,3-полициклопентен** $(C_5H_8)_n$; $T_{пл}$ 395°; Лит.: [1090] 408

3622. **полиэтилен высокого давления** $(CH_2CH_2)_n$; $T_{пл}$ 105°; Раств.: ацетон: н.р., бензол: наб., вода: н.р., ДМФА: н.р., тетрахлорметан: наб., этанол: н.р., этилацетат: н.р.; Пл.: 0,92 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 213

3623. **полиэтилентерефталат** (лавсан) крист. $(CH_2CH_2OC(O)C_6H_4C(O)O)_n$; М 20000; $T_{пл}$ 260°; $T_{разл}$ 350°; Раств.: ацетон: н.р., бензол: н.р., ДМФА: р. (150°), диоксан: н.р., серная кислота 100%: р., трифторукс.: р., укс.: н.р., циклогексанон: м.р. (150°), этилацетат: н.р.; Пл.: 1,45 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1023] 47-48, [768] 214

3624. **полоний** (polonium) серебристо-бел. кубические мет. Po; М 210; $T_{пл}$ 254°; $T_{кип}$ 962°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 9,4 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,01 (343°), 0,1 (411°), 1 (498°), 10 (612°), 100 (768°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 62,8 (т); C_p^0: 26,4 (т); $\Delta H_{пл}$: 12,6; $\Delta H_{кип}$: 58,6; Лит.: [981] 1034, [1026] 471, [377] 102, 106, [386] 51, [768] 91

3625. **полония(II) бромид** пурпурно-коричнев. $PoBr_2$; М 368,808; $T_{пл}$ 270°; $T_{разл}$ 270°; Лит.: [377] 118

3626. **полония(IV) бромид** ярко-красн. кубические крист. $PoBr_4$; М 528,616; $T_{пл}$ 330°; Лит.: [377] 118, 124

3627. **полония(IV) иодид** черн. PoI_4; М 716,618; $T_{разл}$ 200°; Лит.: [377] 118

3628. **полония(IV) оксид** желт. кубические крист. PoO_2; М 241; $T_{возг}$ 885°; Лит.: [377] 128

3629. **полония(II) хлорид** рубиново-красн. $PoCl_2$; М 279,906; $T_{пл}$ 355°; $T_{возг}$ 130°; Лит.: [377] 118

3630. **полония(IV) хлорид** желт. моноклинные крист. $PoCl_4$; М 350,81; $T_{пл}$ 300°; $T_{разл}$ 200°; Лит.: [377] 118, 124

3631. **празеодим** (praseodymum) светло-желт. гексагональные мет. Pr; М 140,91; $T_{пл}$ 932°; $T_{кип}$ 3510°; Пл.: 6,77 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 73,6 (т); C_p^0: 28,5 (т); Лит.: [76], [386] 51, [768] 91

3632. **празеодима бромид** зелен. $PrBr_3$; М 380,62; $T_{пл}$ 691°; Лит.: [377] 559

3633. **празеодима дикарбид** желт. тетрагональные крист. PrC_2; М 164,93; $T_{пл}$ 2120°; $T_{разл}$ 2500°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 5,1 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 176-177, [981] 296

3634. **празеодима иодид** PrI_3; М 521,62; $T_{пл}$ 737°; Лит.: [377] 559

3635. **празеодима(II) иодид** бронзов. PrI_2; М 394,717; $T_{пл}$ 758°; Лит.: [377] 559

3636. **празеодима(II) полонид** PrPo; М 349,908; $T_{пл}$ 1253°; Лит.: [377] 116

3637. **празеодима фторид** бледно-зелен. тригональные крист. PrF_3; М 197,903; $T_{пл}$ 1395°; $T_{кип}$ 2300°; Лит.: [1023] 83

3638. **празеодима хлорид** зелен. $PrCl_3$; М 247,27; $T_{пл}$ 786°; $T_{кип}$ 1710°; $ЛД_{50}$: 944 (б. мыши, п/о); Лит.: [821] 1168, [377] 559

3639. **прегнин** (17альфа-этинилтестостерон, прегнен-4-ин-20-ол-17бета-он-3) бел. крист. ; $Т_{пл}$ 275°; Раств.: вода: н.р., эф.: о.м.р., хлф.: м.р., этанол: о.м.р.; Лит.: [284] 441

3640. **преднизолон** (прегнадиен-1,4-триол-11бета, 17альфа,21-дион-3,20) бел. крист. $C_{21}H_{28}O_5$; М 360,444; $Т_{пл}$ 229°; Раств.: ацетон: т.р., вода: т.р., диоксан: т.р., метанол: р., хлф.: м.р., этанол: р.; Лит.: [1026] 477, [284] 437

3641. **преднизон** (прегнадиен-1,4-диол-17альфа,21-трион-3,11,20) бел. крист. $C_{21}H_{26}O_5$; М 358,428; $Т_{пл}$ 225°; Раств.: вода: н.р., метанол: м.р., хлф.: м.р., этанол: м.р.; Лит.: [1026] 477, [284] 437

3642. **прогестерон** (прегнен-4-дион-3,20) бел. крист. $C_{21}H_{30}O_2$; М 314,46; $Т_{пл}$ 130°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., жирные масла: т.р., хлф.: о.х.р., этанол: р.; Лит.: [284] 441

3643. **прозерин** (N-(3-диметилкарбамоилоксифенил)триметиламмония метил-сульфат) бел. крист. $C_{14}H_{24}N_2O_5S$; М 332,42; $Т_{пл}$ 145°; Раств.: вода: о.х.р., эф.: о.м.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 383, [994] 250-252

3644. **l-пролин** (l-2-пирролидинкарбоновая кислота) игольчатые крист. (р.п. этанол) C_4H_8NCOOH; М 115,13; $Т_{пл}$ 221°; Раств.: вода: 162 (25°), эф.: н.р., этанол: 1,55 (19°); pK_a (1) = 10,64 (25°, вода); Лит.: [897] 898-899

3645. **прометий** (promethium) светло-сер. мет. Pm; М 144,9128; $Т_{пл}$ 1170°; $Т_{кип}$ 3000°; Лит.: [1023]

3646. **промурит** (N-(4-хлорбензолдиазо)тиомочевина, муритан) $ClC_6H_4N{=}NNHCSNH_2$; М 214,68; $Т_{пл}$ 125°; $ЛД_{50}$: 1 (крысы, п/к); Лит.: [901] 634-635

3647. **пропан** бц. г. $CH_3CH_2CH_3$; М 44,09; $Т_{пл}$ -187,69°; $Т_{кип}$ -42,07°; Пл.: 0,647 (-100°, г/см^3, ж.), 0,636 (-90°, г/см^3, ж.), 0,6245 (-80°, г/см^3, ж.), 0,6133 (-70°, г/см^3, ж.), 0,6021 (-60°, г/см^3, ж.), 0,5909 (-50°, г/см^3, ж.), 0,5853 (-45°, г/см^3, ж.), 0,5794 (-40°, г/см^3, ж.), 0,0020193 (0°, г/см^3, г.); n = 1,2898 (20°); Давл. паров: 1 (-129°), 10 (-108,5°), 40 (-92,5°), 100 (-79,6°), 400 (-55,6°); pK_a (1) = 44 (20°, вода, CH3 группа); Дип.: 0,084 (20°); ΔH^0_{298}: -103,85 (г); C_p^0: 73,51 (г); $\Delta H_{пл}$: 3,53; $Т_{свосп}$: 465; $\Delta H_{сгор}$: 2202; $Т_{крит}$: 96,8; $Р_{крит}$: 4,26; Лит.: [896] 624, [1023] 101-102, [369] 77, [768] 174, [771] 316-318

3648. **пропаналь** (метилуксусный альдегид, пропионовый альдегид) бц. ж. CH_3CH_2CHO; М 58,08; $Т_{пл}$ -81°; $Т_{кип}$ 48,8°; Раств.: вода: 20 (20°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,807 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 924-925, [1023] 108, [1092] 503-504; Синт.: [1061] 190-191

3649. **1,2-пропандиол** (1,2-пропиленгликоль) бц. ж. $CH_3CH(OH)CH_2OH$; М 76,09; $Т_{пл}$ -60°; $ЛД_{50}$: 26400 (крысы, п/о), 20300 (мыши, п/о); Лит.: [1023] 103-104, [420] 18, [1077] 172

3650. **1,3-пропандиол** (1,3-пропиленгликоль, триметиленгликоль) вязкая ж. $HOCH_2CH_2CH_2OH$; М 76,094; $Т_{кип}$ 214,22°; $Т_{разл}$ 214°; Раств.: вода: смеш., эф.: л.р., этанол: смеш.; Пл.: 1,0526 (18°, к в.4, ж.); n = 1,4396 (20°); ДП: 35, (20°) ; Лит.: [897] 906-907, [1023] 103, [310] 113, [420] 19

3651. **1-пропанол** (n-propanol, н-пропиловый спирт) бц. ж. C_3H_7OH; М 60,09; CAS 71-23-8; $Т_{пл}$ -126,2°; $Т_{кип}$ 97,2°; Раств.: ацетон: р., бензол: х.р., вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8044 (20°, г/см^3, ж.); $ЛД_{50}$: 2260 (крысы, п/о); $Т_{крит}$: 263,7; $Р_{крит}$: 5,1; Лит.: [220] 69-71, [386] 229, [768] 175

3652. **1,1,3,3-пропантетракарбоновой кислоты тетраэтиловый эфир** $CH_2(CH(COOC_2H_5)_2)_2$; М 332,4; $Т_{пл}$ -30°; $Т_{кип}$ 300-310°; Лит.: [832] 324-325; Синт.: [858] 175-176

3653. **1-пропантиол** (пропилмеркаптан, тиопропиловый спирт) ж. C_3H_7SH; М 76,15; $Т_{пл}$ -111,5°; $Т_{кип}$ 68°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,8357 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,4351 (20°); Давл. паров: 1 (-53,9°), 10 (-25,1°), 40 (-3,2°), 100 (15,4°), 400 (49,3°); $ЛД_{50}$: 3000 (мыши); Лит.: [338] 375-376, [896] 624, [897] 910-911, [899] 837, [417] 694-700

3654. **2-пропантиол** (изопропилмеркаптан, тиоизопропиловый спирт) бц. ж. $(CH_3)_2CHSH$; M 76,15; $T_{пл}$ -130,7°; $T_{кип}$ 52,5°; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8055 (25°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 1 (-64,2°), 10 (-36,7°), 100 (2,1°); Лит.: [896] 624, [897] 910-911

3655. **пропен** (пропилен) бц. г. $CH_3CH=CH_2$; M 42,08; $T_{пл}$ -185,25°; $T_{кип}$ -47,75°; Раств.: вода: 0,084 (20°), укс.: 0,99 (20°), этанол: 2,35 (20°); Пл.: 0,729 (-150°, г/см^3, ж.), 0,671 (-100°, г/см^3, ж.), 0,6116 (-50°, г/см^3, ж.), 0,6095 (-47°, г/см^3, ж.); n = 1,3567 (-70°); pK_a (1) = 35,5 (20°, вода, CH3 группа); Дип.: 0,35 (20°); ΔH^0_{298}: 20,41 (г); $\Delta H_{пл}$: 3; $T_{свосп}$: 455; $\Delta H_{сгор}$: 2051; Лит.: [263] 51-52, [369] 77, [768] 175

3656. **2-пропениламин** (аллиламин) бц. ж. $CH_2=CHCH_2NH_2$; M 57,09; $T_{кип}$ 58°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 0,7621 (25°, к в.4, ж.); n = 1,4205 (25°); Вязк.: 0,506 (130°); Лит.: [1026] 25, [768] 121

3657. **цис-1-пропенилбензол** (1-фенил-1-пропен, изоаллилбензол) бц. ж. $C_6H_5CH=CHCH_3$; M 118,18; $T_{кип}$ 176°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: р.; Пл.: 0,924 (16°, г/см^3, ж.), 0,914 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 514-515

3658. **1-(1-пропенил)-3,4-диметоксибензол** (4-пропенилвератрол, изоэвгенола метиловый эфир) бц. ж. $(CH_3O)_2C_6H_3CH=CHCH_3$; M 178,23; $T_{кип}$ 263°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,0521 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 572-573

3659. **транс-1-пропенил-2,4,5-триметоксибензол** (альфа-азарон) моноклинные крист. (р.п. вода) $(CH_3O)_3C_6H_2CH=CHCH_3$; M 208,26; $T_{пл}$ 61°; $T_{кип}$ 296°; $T_{разл}$ 300°; Раств.: вода: т.р. (100°), эф.: л.р., петр.эф.: р., тетрахлорметан: р., укс.: р., хлф.: р., этанол: л.р.; Пл.: 1,165 (18°, г/см^3, т.); n = 1,5683 (20°); Давл. паров: 12 (167°); Лит.: [772] 174, [832] 328-329, [897] 516-517, [986] 24

3660. **цис-1-пропенил-2,4,5-триметоксибензол** (бета-азарон) ж. $(CH_3O)_3C_6H_2CH=CHCH_3$; M 208,26; Давл. паров: 12 (162°); Лит.: [477] 553, [986] 24

3661. **пропеновая кислота** (акриловая кислота) бц. ж. $CH_2=CHCOOH$; M 72,07; $T_{пл}$ 13°; $T_{кип}$ 141,6°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,0511 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4224 (20°); Давл. паров: 7,76 (20°), 22 (40°), 240 (100°); pK_a (1) = 4,26 (25°, вода); ΔH^0_{298}: -384,09 (ж); $\Delta H_{пл}$: 11,16; $\Delta H_{кип}$: 37,24; $\Delta H_{сгор}$: 1376; $ЛД_{50}$: 830 (б. мыши, п/о), 250 (кролики, п/о), 1250 (крысы, п/о); Лит.: [1026] 17, [270] 229, [768] 121, [1077] 54

3662. **пропен-1,2,3-трикарбоновая кислота** (аконитовая кислота) $HOOCCH_2C(COOH)=CHCOOH$; M 174,12; $T_{пл}$ 195°; $T_{разл}$ 195°; Лит.: [1026] 17

3663. **1-пропиламин** (1-аминопропан, пропиламин) бц. ж. $CH_3CH_2CH_2NH_2$; M 59,11; CAS 107-10-8; $T_{пл}$ -83°; $T_{кип}$ 48,7°; Раств.: вода: р.0,1459 (25°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,733 (4°, г/см^3, ж.), 0,717 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,37698 (16,6°); pK_{BH^+} (1) = 10,53 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 580 (крысы, в/ж); Лит.: [1023] 103, [241] 79, [768] 175

3664. **пропилбензол** $C_6H_5CH_2CH_2CH_3$; M 120,18; $T_{кип}$ 159,5°; $ЛД_{50}$: 5200 (б. мыши, в/ж), 7500 (крысы, в/ж); Лит.: [337] 83, 103-104

3665. **(+)-4-пропил-9-гидроксинафтоксазин** ((+)-PHNO, (+)-транс-1a,2,3,4a,5,6-гексагидро-9-гидрокси-4-н-пропил-4H-нафт[1,2-b]-1,4-оксазин) $C_{15}H_{21}NO_2$; M 247,33; $T_{пл}$ 158°; Лит.: [184] 31, [265] 152, [711]; Синт.: [711]

3666. **пропилмалоновая кислота** (1,1-бутандикарбоновая кислота) пластинчатые крист. (р.п. бензол) $CH_3CH_2CH_2CH(COOH)_2$; M 146,15; $T_{пл}$ 96°; pK_a (1) = 2,99 (25°, вода); pK_a (2) = 5,89 (20°, вода); Лит.: [832] 224-225, [897] 766-767, [898] 93

3667. **1-н-пропил-3-метилимидазолия гексафторфосфат** $C_7H_{13}F_6N_2P$; M 270,156; $T_{пл}$ 40°; Лит.: [239] 53

3668. **пропилнитрит** ж. $CH_3CH_2CH_2ONO$; M 89,1; $T_{кип}$ 48°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,8864 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 916-917

3669. **6-пропил-6-норлизергиновой кислоты диэтиламид** (PRO-LAD) крист. $C_{22}H_{29}N_3O$; M 351,49; $T_{пл}$ 87-88°; Лит.: [217]

3670. **2-пропилпиридин** (конирин) ж. $C_8H_{11}N$; М 121,19; $T_{пл}$ 2°; $T_{кип}$ 165°; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Лит.: [897] 728-729

3671. **4-пропил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан** $C_3H_7C(CH_2O)_3P$; М 176,15; $T_{пл}$ 78°; $ЛД_{50}$: 0,39 (мыши, в/б); Лит.: [551] 6, 64

3672. **пропилциклогексан** $C_6H_{11}C_3H_7$; М 126,24; $T_{пл}$ -94,5°; $T_{кип}$ 154,7°; Пл.: 0,7932 (20°, г/см^3, т.); n = 1,4371 (20°); Лит.: [1047] 226

3673. **пропин** (аллилен, метилацетилен) г. CH_3CCH; М 40,06; $T_{пл}$ -104,7°; $T_{кип}$ -23,23°; Раств.: вода: 0,364 (25°), эф.: х.р., этанол: р.; Пл.: 0,69 (-40°, к в.4, ж.); Лит.: [1022] 58, [241] 48, [768] 122

3674. **пропиналь** (пропиоловый альдегид) маслянистая ж. HCC-CHO; М 54,047; $T_{кип}$ 61°; Лит.: [57] 237, [337] 517-518, [832] 336-337, [897] 920-921

3675. **пропиновая кислота** (ацетиленкарбоновая кислота, пропаргиловая кислота, пропиоловая кислота) бц. ж. HCC-COOH; М 70,05; $T_{пл}$ 18°; $T_{кип}$ 144°; $T_{разл}$ 144°; Раств.: вода: р., эф.: р., хлф.: х.р., этанол: р.; Пл.: 1,139 (15°, к в.15, ж.); n = 1,4306 (20°); Давл. паров: 50 (83°); pK_a (1) = 1,84 (25°, вода); Лит.: [57] 237, [832] 336-337, [897] 918-919, [1023] 107; Синт.: [1087] 184-185

3676. **пропиновой кислоты метиловый эфир** (метилпропиолат) $HCC-COOCH_3$; М 84,07; Давл. паров: 742 (102°); Лит.: [57] 237; Синт.: [1087] 215

3677. **пропиновой кислоты этиловый эфир** (пропиоловой кислоты этиловый эфир) бц. ж. $HCC-COOC_2H_5$; М 98,11; $T_{кип}$ 119,5°; Пл.: 0,9583 (25°, к в.25, ж.); Лит.: [57] 237, [832] 336-337, [897] 918-919

3678. **2-пропин-1-ол** (пропаргиловый спирт, пропиоловый спирт) бц. ж. $HCCCH_2OH$; М 56,06; $T_{пл}$ -48°; $T_{кип}$ 114-115°; Раств.: вода: р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9715 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4322 (20°); Давл. паров: 30 (21°); pK_a (1) = 13,6 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 50 (б. мыши, п/о); Лит.: [1023] 102, 405, [477] 144, [768] 175

3679. **пропионовая кислота** (пропановая кислота) бц. ж. CH_3CH_2COOH; М 74,08; $T_{пл}$ -20,8°; $T_{кип}$ 141,1°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,992 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,3874 (20°); Давл. паров: 10 (41,65°); pK_a (1) = 4,874 (25°, вода); Дип.: 1,75 (20°); Вязк.: 1,102 (20°); Пов.нат.: 26,7 (20°); $\Delta H_{сгор}$: 1536,4; $ЛД_{50}$: 1510 (б. крысы, в/ж), 1370 (б. мыши, в/ж); $T_{крит}$: 388,5; $P_{крит}$: 5,36; Лит.: [1023] 107-108, [259] 118, [289] 377-378, [768] 176; Синт.: [526] 206

3680. **пропионовой кислоты ангидрид** $(CH_3CH_2CO)_2O$; М 130,14; $T_{пл}$ -45°; $T_{кип}$ 167°; Лит.: [514] 360

3681. **пропионовой кислоты N-(3,4-дихлорфенил)амид** (erban, propanid, propanil, пропанид) $Cl_2C_6H_3NHCOCH_2CH_3$; М 218,079; CAS 709-98-8; $T_{пл}$ 92°; Раств.: вода: 0,013 (20°); Лит.: [173] 3639-3641, [561] 158-159

3682. **пропионовой кислоты иодангидрид** (пропионилиодид) CH_3CH_2COI; М 183,976; $T_{кип}$ 127°; Лит.: [1084] 595

3683. **пропионовой кислоты метиловый эфир** (метилпропаноат, метилпропионат) бц. ж. $CH_3CH_2COOCH_3$; М 88,1; $T_{пл}$ -87,5°; $T_{кип}$ 79,9°; Раств.: вода: 6,5 (20°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9148 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 922-923, [1023] 108

3684. **пропионовой кислоты нитрил** (пропионитрил) бц. ж. CH_3CH_2CN; М 55,08; $T_{пл}$ -91,9°; $T_{кип}$ 97,1°; $ЛД_{50}$: 39 (крысы, в/ж); Лит.: [338] 92, 97

3685. **пропионовой кислоты пентиловый эфир** (амилпропионат) $CH_3CH_2COOCH_2CH_2CH_2CH_2CH_3$; М 144,21; $T_{пл}$ -73,1°; $T_{кип}$ 164-166°; Лит.: [1023] 108, [1026] 33

3686. **пропионовой кислоты фениловый эфир** $CH_3CH_2COOC_6H_5$; М 150,2; $T_{пл}$ 20°; $T_{кип}$ 211°; Лит.: [832] 308-309

3687. **пропионовой кислоты хлорангидрид** (пропановой кислоты хлорангидрид, пропионилхлорид) бц. ж. CH_3CH_2COCl; М 92,52; $T_{пл}$ -94°; $T_{кип}$ 80°; Раств.: вода: ре-

аг., эф.: смеш., этанол: реаг.; Пл.: 1,0646 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,40507 (20°); Лит.: [514] 360, [768] 176

3688. **пропионовой кислоты этиловый эфир** $CH_3CH_2COOC_2H_5$; М 102,14; $Т_{кип}$ 99,1°; Лит.: [514] 359

3689. **пропиофенон** (фенилэтилкетон) бц. листовидные крист. $C_6H_5COCH_2CH_3$; М 134,18; $Т_{пл}$ 21°; $Т_{кип}$ 218°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,02 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 924-925, [1023] 108-109

3690. **пропиофенона оксим** $C_6H_5C(=NOH)CH_2CH_3$; М 149,19; $Т_{пл}$ 53°; Лит.: [1084] 648

3691. **пропоксиацетилен** $CH_3CH_2CH_2OCCH$; М 84,12; $Т_{кип}$ 75°; Пл.: 0,808 (20°, к в.4, ж.); n = 1,3935 (20°); Лит.: [832] 446-447, [946] 121

3692. **пропоксибензол** (пропилфениловый эфир) бц. ж. $C_6H_5OC_3H_7$; М 136,19; $Т_{кип}$ 190,5°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,953 (15°, к в.15, ж.); Лит.: [897] 916-917

3693. **1-пропокси-2,2-дихлорциклопропан** $C_6H_{10}Cl_2O$; М 169,049; Пл.: 1,121 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4445 (20°); Давл. паров: 6 (39°); $ЛД_{50}$: 0,06 (б. мыши, в/б); Лит.: [190] 225-226

3694. **4-пропоксифенол** (гидрохинона монопропиловый эфир) $C_3H_7OC_6H_4OH$; М 152,19; $Т_{пл}$ 56°; Лит.: [897] 1050-1051

3695. **н-пропоксиэтилен** (винил-н-пропиловый эфир) $CH_3CH_2CH_2OCH{=}CH_2$; М 86,1; $Т_{кип}$ 65-65,1°; Пл.: 0,7678 (20°, к в.4, ж.); n = 1,3922 (20°); Лит.: [1082] 36

3696. **dl-пропранолола гидрохлорид** (анаприлин, индерал) бел. крист. $C_{16}H_{22}ClNO_2$; М 295,80438; CAS 3506-09-0; $Т_{пл}$ 164°; Раств.: вода: 9 (20°), гексан: 0,0053 (20°), гептан: 0,0044 (20°), эф.: н.р.0,007 (20°), тетрахлорметан: 0,019 (20°), хлф.: м.р.1,14 (20°), этанол: 8,6 (20°); Спектры: УФ (1 см, λ, (ε)) = 217 (1350) 1% р-р в 0,1 н H2SO4 , 293 (220) 1% р-р в 0,1 н H2SO4; Лит.: [43] 936-938, [784] 733, [313] 231-232, [748] 580, [911] 44

3697. **простагландин E1** $C_{20}H_{34}O_5$; М 354,5; $Т_{пл}$ 115-117°; Лит.: [1023] 109, [302] 33, [415] 289

3698. **простагландин E2** $C_{20}H_{32}O_5$; М 352,5; $Т_{пл}$ 68-69°; Лит.: [302] 33, [415] 289

3699. **простагландин A1** $C_{20}H_{34}O_4$; М 336,5; $Т_{пл}$ 42-44°; Лит.: [415] 290

3700. **простагландин F1альфа** $C_{20}H_{36}O_5$; М 356,5; $Т_{пл}$ 102-103°; Лит.: [415] 290

3701. **простагландин F2альфа** $C_{20}H_{34}O_5$; М 354,5; $Т_{пл}$ 25-35°; Лит.: [415] 290

3702. **протактиний** (protoactinium) светло-сер. мет. Pa; М 231,0359; $Т_{пл}$ 1572°; $Т_{кип}$ 4487°; Пл.: 15,37 (20°, г/см^3,); $ΔН_{пл}$: 16,7; $ΔН_{кип}$: 481; Лит.: [1023] 111, [377] 580

3703. **протактиния бромид** красновато-оранж. орторомбические крист. $PaBr_5$; М 630,556; $Т_{пл}$ 283°; $Т_{кип}$ 428°; Лит.: [1023] 111

3704. **протактиния хлорид** бц. игольчатые крист. $PaCl_5$; М 408,31; $Т_{пл}$ 306°; $Т_{кип}$ 420°; Лит.: [897] 178-179, [1023] 111

3705. **протопин** (коридинин, маклеин, фумарин) $C_{20}H_{19}NO_5$; М 353,369; $Т_{пл}$ 208°; Лит.: [1006] 42

3706. **псевдаконитин** (ацетилвератрилпсевдаконин, непалин) ромбические крист. $C_{36}H_{51}NO_{12}$; М 689,79; $Т_{пл}$ 211°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 926-927, [670] 736

3707. **псевдопельтьерин** пластинчатые крист. (р.п. петролейный эфир) $C_9H_{15}NO$; М 153,23; $Т_{пл}$ 49°; $Т_{кип}$ 246°; Раств.: бензол: р., вода: р., эф.: л.р., петр.эф.: т.р., хлф.: р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 928-929, [605] 165-167

3708. **d-псевдоэфедрин** (d-изоэфедрин, d-трео-2-метиламино-1-фенил-1-пропанол) бц. ромбические крист. (р.п. диэтиловый эфир) $C_6H_5CH(OH)CH(NHCH_3)CH_3$; М 165,24; $Т_{пл}$ 116,7°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 928-929

3709. **l-псевдоэфедрин** бц. крист. $C_6H_5CH(OH)CH(NHCH_3)CH_3$; M 165,24; $T_{пл}$ 118,2°; Раств.: бензол: х.р., вода: пл.р., эф.: р., этанол: х.р.; Лит.: [1024] 505, [274] 147

3710. **d-псевдоэфедрина гидрохлорид** призматические крист. (р.п. этанол) $C_6H_5CH(OH)CH(NHCH_3)CH_3 \cdot HCl$; M 201,7; $T_{пл}$ 182°; Раств.: вода: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 928-929, [670] 673

3711. **псилоцибин** бел. игольчатые крист. $C_{12}H_{17}N_2O_4P$; M 284,25; CAS 520-52-5; $T_{пл}$ 195°; Лит.: [43] 946, [825] 322-324, [131] 887, [274] 144, [982] 362-364

3712. **псилоцин** (4-гидрокси-N,N-диметилтриптамин) бел. крист. $C_{12}H_{16}N_2O$; M 204,3; CAS 520-53-6; $T_{пл}$ 103°; Раств.: этанол: р.; Лит.: [43] 946, [217] 468-473, [274] 144, [594] 6

3713. **радий** (radium) серебристо-бел. кубические мет. Ra; M 226,0254; $T_{пл}$ 969°; $T_{кип}$ 1507°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 6, (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 69,1 (т); C_p^0: 29,3 (т); $\Delta H_{пл}$: 8; $\Delta H_{кип}$: 149,6; $\Delta H_{возг}$: 157,9; Лит.: [315] 24-25, [386] 51, [768] 91

3714. **радия бромид** орторомбические крист. $RaBr_2$; M 385,808; $T_{пл}$ 728°; Раств.: вода: 70,6 (20°); Пл.: 5,78 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [339] 582-584, [315] 31-32

3715. **радия хлорид** бц. моноклинные крист. $RaCl_2$; M 296,93; $T_{пл}$ 900-945°; Раств.: вода: р.24,5 (20°), этанол: р.; Пл.: 4,91 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -887 (т); S^0_{298}: 134 (т); Лит.: [315] 17, 25-30, [768] 91

3716. **радон** (radon) бц. г. Rn; M 222; CAS 14859-67-7; $T_{пл}$ -71°; $T_{кип}$ -61,9°; Раств.: бензол: р., вода: 0,496 (0°), 0,126 (50°), этанол: р.; Пл.: 4,4 (-62°, г/см^3, ж.), 0,00973 (20°, г/см^3, г.); ΔH^0_{298}: 0 (г); ΔG^0_{298}: 0 (г); S^0_{298}: 167,7 (г); C_p^0: 20,79 (г); $\Delta H_{пл}$: 2,89; $\Delta H_{кип}$: 16,8; $T_{крит}$: 104,35; $P_{крит}$: 6,326; Лит.: [66], [100] 3670-3671, [386] 49, 51, [610] 42, [768] 91

3717. **распит** (raspite, свинца вольфрамат) бц. моноклинные крист. $PbWO_4$; M 455,07; $T_{пл}$ 1123°; Раств.: вода: 0,03 (20°), этанол: н.р.; Пл.: 8,46 (20°, г/см^3, т.); n = 2,27 (20°); Лит.: [53] 4.154, [897] 194-195

3718. **резерпин** бел. крист. $C_{33}H_{40}N_2O_9$; M 608,6787; $T_{пл}$ 261-265°; Раств.: вода: о.м.р., укс.: л.р., хлф.: л.р., этанол: о.м.р.; pK_{BH^+} (1) = 6,6 (25°, вода); Лит.: [1023] 224, [1026] 502, [284] 389, [605] 196-200

3719. **резорцин** (мета-дигидроксибензол, резорцинол) бц. ромбические крист. $C_6H_4(OH)_2$; M 110,12; $T_{пл}$ 110,8°; $T_{кип}$ 280,8°; Раств.: бензол: р., вода: 229 (30°), глицерин: р., эф.: х.р., жирные масла: р., тетрахлорметан: смеш., хлф.: о.м.р., этанол: 243 (25°); Пл.: 1,285 (15°, г/см^3, т.); Давл. паров: 10 (152,1°), 16 (178°), 100 (209,8°); pK_a (1) = 9,32 (25°, вода); pK_a (2) = 11,1 (25°, вода); Дип.: 1,53 (20°); $ЛД_{50}$: 239 (мыши, п/о); Лит.: [945] 70, [1023] 228, [1026] 503, [284] 160, [768] 177

3720. **рений** (rhenium) серебристо-бел. гексагональные мет. Re; M 186,21; $T_{пл}$ 3190°; $T_{кип}$ 5600°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 21,04 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,01 (3060°), 0,1 (3375°), 1 (3760°), 10 (4250°), 100 (4880°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 36,5 (т); C_p^0: 25,2 (т); $\Delta H_{пл}$: 33,5; $\Delta H_{кип}$: 715,5; $ЛД_{50}$: 10000 (крысы, в/б); Лит.: [341] 424-425, [785] 313-315, 333-365, [1026] 505, [386] 51, [768] 91

3721. **рения(VI) оксид** красн. кубические крист. ReO_3; M 234,21; $T_{пл}$ 160°; $T_{разл}$ 300°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7, (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -592,9 (т); ΔG^0_{298}: -514,4 (т); S^0_{298}: 82,8 (т); Лит.: [768] 91

3722. **рения(VII) оксид** светло-желт. ромбические крист. Re_2O_7; M 484,41; $T_{пл}$ 301,5°; $T_{кип}$ 359°; $T_{разл}$ 600°; Раств.: ацетон: р., вода: х.р., эф.: м.р., пиридин: р., тетрахлорметан: м.р., этанол: х.р.; Пл.: 8,2 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (184°), 1 (214,5°), 10 (249,3°), 100 (289,4°); ΔH^0_{298}: -1272 (т); ΔG^0_{298}: -1098 (т); S^0_{298}: 207,2 (т); C_p^0: 166,2 (т); $\Delta H_{пл}$: 63,2; $\Delta H_{кип}$: 69,9; Лит.: [1026] 506, [610] 307-308, [768] 91

3723. **рения(VI) оксид-тетрафторид** голуб. крист. $ReOF_4$; M 278,2; $T_{пл}$ 108°; $T_{кип}$ 172°; Лит.: [941] 15

3724. **рения(IV) оксид альфа-форма** темно-бур. моноклинные крист. ReO_2; M 218.206; $T_{разл}$ 700°; Лит.: [785] 319

3725. **рения(VII) сульфид** черн. крист. Re_2S_7; M 596,87; $T_{разл}$ 300-350°; Лит.: [1026] 506

3726. **рения(IV) фторид** темно-син. ReF_4; M 262,201; $T_{пл}$ 125°; Лит.: [610] 305

3727. **рения(V) фторид** желтовато-зел. ReF_5; M 281,199; $T_{пл}$ 48°; $T_{кип}$ 221°; Лит.: [610] 306

3728. **рения(VI) фторид** ReF_6; M 300,2; $T_{пл}$ 18,8°; $T_{кип}$ 33,7°; Раств.: ацетон: реаг., вода: реаг., эф.: реаг., этанол: реаг.; Пл.: 3,616 (18.8°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 10 (-21,3°), 100 (5,1°); ΔH^0_{298}: -1382,1 (ж); ΔG^0_{298}: -1270,5 (ж); S^0_{298}: 270,6 (ж); $\Delta H_{пл}$: 4,58; $\Delta H_{кип}$: 28,3; Лит.: [1026] 505, [768] 91

3729. **рения(VII) фторид** светло-желт. ReF_7; M 319.196; $T_{пл}$ 48°; $T_{кип}$ 72°; Лит.: [610] 310

3730. **рения(V) хлорид** темно-коричнев. моноклинные крист. $ReCl_5$; M 363,47; $T_{пл}$ 278°; $T_{кип}$ 330°; Пл.: 4,9 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -361 (т); ΔG^0_{298}: -252,6 (т); S^0_{298}: 230 (т); Лит.: [1026] 506, [768] 92

3731. **ретинол** (аксерофтол, витамин А) светло-желт. вязкая ж. $C_{20}H_{30}O$; M 286.46; $T_{пл}$ 8°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: р.; Пл.: 0,948 (25°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 0,000001 (137°); Лит.: [897] 576-577, [1020] 382-383

3732. **d-рибоза** крист. $CH_2OH(CHOH)_3CHO$; M 150,14; $T_{пл}$ 87-95°; Раств.: вода: л.р., этанол: т.р.; Лит.: [897] 932-933, [1026] 508

3733. **рибофлавин** (7,8-диметил-10-(1'-D-рибитил)изоаллоксазин, витамин B_2, лактофлавин) желто-оранжев. крист. $C_{17}H_{20}N_4O_6$; M 376,364; $T_{пл}$ 282°; $T_{разл}$ 282°; Раств.: ацетон: н.р., бензол: н.р., вода: 0,012 (27°), эф.: н.р., хлф.: н.р.; Лит.: [1023] 266-267

3734. **рицинин** (N-метил-3-циан-4-метоксипиридон-2) $C_8H_8N_2O_2$; M 164,161; $T_{пл}$ 201°; Лит.: [477] 1068-1069, [670] 112-115

3735. **рицинолевая кислота** (12-гидрокси-цис-9-октадеценовая кислота) $CH_3(CH_2)_5CH(OH)CH_2CH{=}CH(CH_2)_7COOH$; M 298,46; $T_{пл}$ 4-5°; Давл. паров: 15 (250°); Лит.: [1026] 509

3736. **родамин В** ((9-(2-карбоксифенил)-6-(диэтиламино)-3H-ксантен-3-илиден)диэтиламмония хлорид, родамин С) красно-фиолетов. крист. $C_{26}H_{27}ClN_2O_3$; M 450,96; $T_{пл}$ 210°; $T_{разл}$ 211°; Лит.: [1026] 509

3737. **4-роданиланилин** (п-родананилин) крист. $H_2NC_6H_4SCN$; M 150,2; $T_{пл}$ 57-58°; $ЛД_{50}$: 228 (б. крысы, в/ж), 40 (б. мыши, в/ж); Лит.: [338] 297-298

3738. **роданистоводородная кислота** (тиоциановая кислота) желтоват. ж. HNCS; M 59,09; $T_{пл}$ -110°; $T_{разл}$ -90°; Раств.: бензол: х.р., вода: х.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; pK_a (1) = 0,85 (18°, вода); ΔH^0_{298}: 104,6 (г); S^0_{298}: 247,36 (г); C_p^0: 48,16 (г); Лит.: [1023] 586-587, [383] 89

3739. **1-(3-роданпропил)силатран** $N(CH_2CH_2O)_3SiCH_2CH_2CH_2SCN$; M 274.41; $T_{пл}$ 96°; $ЛД_{50}$: 0,2 (мыши, в/б); Лит.: [334], [551] 105

3740. **родануксусная кислота** ромбические крист. $NCSCH_2COOH$; M 117,12; $T_{пл}$ 125-126°; pK_a (1) = 2,58 (25°, вода); Лит.: [897] 1026-1027, [898] 93

3741. **родий** (rhodium) серебристо-бел. кубические мет. Rh; M 102,91; $T_{пл}$ 1963°; $T_{кип}$ 3700°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 12.44 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0.01 (2030°), 0.1 (2256°), 1 (2520°), 10 (2840°), 100 (3270°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 31,5 (т); C_p^0: 25 (т); $\Delta H_{пл}$: 21,5; $\Delta H_{кип}$: 495,8; Лит.: [1023] 270-271, [386] 51, [759] 70, [768] 92, [967] 5-26

3742. **родия(III) оксид** сер. гексагональные крист. Rh_2O_3; M 253,809; $T_{разл}$ 1000°; Разл. на: родий, кислород; Лит.: [1023] 270

3743. **родия(III) сульфид** черн. ромбические крист. Rh_2S_3; M 302,006; $T_{разл}$ 900°; Лит.: [1023] 270, [1026] 510

3744. **родия(III) фторид** красн. крист. RhF_3; M 159,901; $T_{возг}$ 600°; Лит.: [1023] 270

3745. **родия(V) фторид** темно-красн. крист. RhF_5; M 197,898; $T_{пл}$ 95,5°; Лит.: [1023] 270

3746. **родия(VI) фторид** черн. RhF_6; M 216,896; $T_{пл}$ 70°; $T_{кип}$ 73,5°; Лит.: [1023] 270, [377] 445-446

3747. **родия(III) хлорид** красно-коричнев. моноклинные крист. $RhCl_3$; M 209,26; $T_{разл}$ 450°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; ΔH^0_{298}: -280 (т); ΔG^0_{298}: -176 (т); S^0_{298}: 159 (т); $ЛД_{50}$: 215 (кролики, в/в), 198 (крысы, в/в); Лит.: [768] 92

3748. **родия(III) хлорид тригидрат** красн. крист. $RhCl_3 \cdot 3H_2O$; M 263; $T_{возг}$ 880°; Лит.: [1026] 510, [1090] 277

3749. **ртути(II) ацетат** бел. пластинчатые крист. $Hg(CH_3COO)_2$; M 318,68; $T_{разл}$ 180°; Раств.: вода: 25 (10°), 100 (100°), укс.: р., этанол: р.; Пл.: 3,27 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 184-185

3750. **ртути(II) бензоат** (mercury (II) benzoate) $(C_6H_5COO)_2Hg$; M 424,83; $T_{пл}$ 165°; Лит.: [54] 3.38

3751. **ртути(I) бромид** бц. тетрагональные крист. Hg_2Br_2; M 560,99; $T_{возг}$ 392,5°; Раств.: ацетон: н.р., вода: н.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 7,3 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (142,6°), 1 (187,1°), 10 (242,2°), 100 (312,5°); рПР (1) = 22,28 (25°, вода); ΔH^0_{298}: -207,1 (т); ΔG^0_{298}: -181,3 (т); S^0_{298}: 217,7 (т); C_p^0: 88,7 (т); Лит.: [768] 92

3752. **ртути(II) бромид** бц. ромбические крист. $HgBr_2$; M 360,4; $T_{пл}$ 238°; $T_{кип}$ 319°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,55 (20°), 0,61 (25°), 0,66 (30°), 0,91 (40°), 1,26 (50°), 1,68 (60°), 2,8 (80°), 4,9 (100°), глицерин: 15,7 (25°), диоксид серы: 0,074 (0°), эф.: м.р., метанол: 53,5 (10°), 65,3 (20°), 76 (40°), 85,1 (60°), пиридин: 24 (10°), 39,6 (30°), сероуглерод: р., этанол: 27,3 (0°), 28,6 (20°), 34 (40°), 42,3 (60°); Пл.: 6,05 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (100°), 1 (137°), 10 (181°), 100 (237°); Вязк.: 3,31 (240°), 2,97 (247°), 1,97 (258°); ΔH^0_{298}: -169,9 (т); ΔG^0_{298}: -155,5 (т); S^0_{298}: 179,8 (т); C_p^0: 76,1 (т); $\Delta H_{пл}$: 17,9; $\Delta H_{кип}$: 59,2; Лит.: [768] 92

3753. **ртути(II) гидрид** HgH_2; M 202,606; $T_{разл}$ -125°; Лит.: [1023] 278

3754. **ртути(I) иодид** желт. тетрагональные крист. Hg_2I_2; M 654,99; $T_{возг}$ 140°; $T_{разл}$ 290°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 7,7 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -120,9 (т); ΔG^0_{298}: -111,2 (т); S^0_{298}: 235,2 (т); C_p^0: 97,9 (т); Лит.: [768] 92

3755. **ртути(II) иодид** красн. тетрагональные крист. HgI_2; M 454,4; $T_{пл}$ 259°; $T_{кип}$ 353°; Раств.: ацетон: 2,1 (25°), бензол: р., вода: 0,004 (17.5°), диоксан: р., диоксид серы: 0,012 (0°), эф.: р., метанол: 3,16 (19.5°), 6,51 (66°), пиридин: р., тетрахлорметан: р., хлф.: р., этанол: 2,19 (25°); Пл.: 6,36 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (156°), 10 (203°), 100 (262°); ΔH^0_{298}: -105,4 (т); ΔG^0_{298}: -103,05 (т); S^0_{298}: 184,05 (т); C_p^0: 78,2 (т); $\Delta H_{пл}$: 18,8; $\Delta H_{кип}$: 60,2; Лит.: [768] 92

3756. **ртути(I) нитрат дигидрат** $Hg_2(NO_3)_2 \cdot 2H_2O$; M 561,22; $T_{пл}$ 70°; Раств.: вода: 30 (20°); Пл.: 4,79 (4°, г/см^3, т.); Лит.: [1023] 279, [611] 207

3757. **ртути(II) нитрат полугидрат** бц. крист. $(Hg(NO_3)_2)_2 \cdot H_2O$; M 333,61; $T_{пл}$ 145°; Раств.: аммиак жидкий: р., ацетон: р., вода: р., этанол: н.р.; Пл.: 4,39 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 182-183; Синт.: [492] 131

3758. **ртути(I) нитрит** желт. крист. $Hg_2(NO_2)_2$; M 493,19; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 7,33 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 182-183

3759. **ртути(II) нитрит** $Hg(NO_2)_2$; M 292,601; $T_{разл}$ 75°; Лит.: [376] 431

3760. **ртути(II) оксалат** крист. HgC_2O_4; M 288,61; $T_{пл}$ 165°; $T_{разл}$ 165°; Раств.: вода: 0,0107 (20°); Лит.: [897] 186-187, [328] 153

3761. **ртути(I) оксид** черн. Hg_2O; M 417,18; $T_{пл}$ 100°; $T_{разл}$ 100°; Лит.: [328] 154, [611] 207

3762. **ртути(II) оксид желтая форма** желт. ромбические крист. HgO; M 216,59; $T_{разл}$ 400°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,0052 (25°), 0,041 (100°), эф.: н.р., этанол: н.р.;

Пл.: 11,03 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -90,5 (т); ΔG^0_{298}: -58,5 (т); S^0_{298}: 71,29 (т); Лит.: [768] 92-93

3763. **ртути(II) оксид красная форма** красн. ромбические крист. HgO; М 216,59; $T_{разл}$ 400°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,0049 (25°), 0,038 (100°), эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 11,08 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -90,9 (т); ΔG^0_{298}: -58,6 (т); S^0_{298}: 70,29 (т); C_p^0: 44,05 (т); Лит.: [768] 92-93

3764. **ртути(I) перхлорат** $Hg_2(ClO_4)_2$; М 600,081; $T_{разл}$ 227-247°; Лит.: [1022] 499

3765. **ртути(II) перхлорат** бц. $Hg(ClO_4)_2$; М 399,49; $T_{пл}$ 170°; $T_{разл}$ 170-327°; Лит.: [1022] 499

3766. **ртути(I) перхлорат тетрагидрат** крист. $Hg_2(ClO_4)_2 \cdot 4H_2O$; М 672,14; $T_{пл}$ 64°; Раств.: вода: 324 (10°), 368 (20°); Лит.: [640] 207, [328] 154

3767. **ртути(II) полонид** $HgPo$; М 409,59; $T_{разл}$ 300°; Лит.: [377] 116

3768. **ртути(II) роданид** (ртути (II) тиоцианат) $Hg(SCN)_2$; М 316,75; $T_{разл}$ 165°; Разл. на: ртути(II) сульфид, углерода нитрид, углерода дисульфид; Раств.: диоксид серы: 0,02 (0°); Лит.: [897] 184-185, [1023] 587, [454] 44-45, [492] 131; Синт.: [492] 131

3769. **ртути(II) сульфат** (mercury (II) sulfate) бц. крист. $HgSO_4$; М 296,65; $T_{разл}$ 500°; Раств.: ацетон: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 6,47 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 184-185, [54] 3.39, [611] 202

3770. **ртути(II) сульфид** (киноварь) красн. тригональные крист. HgS; М 232,65; $T_{пл}$ 825°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 8,1 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (333°), 10 (395°), 100 (484°); ΔH^0_{298}: -59 (т); ΔG^0_{298}: -51,4 (т); S^0_{298}: 82,4 (т); C_p^0: 48,41 (т); Лит.: [1026] 512, [1090] 235, [454] 36, [768] 93

3771. **ртути(II) теллурид** черн. крист. $HgTe$; М 328,19; $T_{пл}$ 670°; Лит.: [1026] 512

3772. **ртути(II) тетракарбонилферрат** коричнев. пор. $Hg[Fe(CO)_4]$; М 368,475; $T_{кип}$ 101°; $T_{разл}$ 150°; Разл. на: ртуть, железо, углерода(II) оксид; Раств.: вода: т.р.; Лит.: [611] 347, [802] 536, [1078] 342

3773. **ртути(II) фульминат** (гремучая ртуть) бц. крист. $Hg(ONC)_2$; М 284,74; $T_{разл}$ 179°; Раств.: вода: 0,01 (15.5°); Пл.: 4,42 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [339] 388, [1020] 613

3774. **ртути(I) хлорид** (каломель) бел. тетрагональные крист. Hg_2Cl_2; М 472,09; $T_{возг}$ 383,7°; Раств.: ацетон: о.м.р., вода: о.м.р., эф.: о.м.р., этанол: о.м.р.; Пл.: 7,15 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (161°), 1 (199°), 10 (247°), 100 (309°); ΔH^0_{298}: -265,1 (т); ΔG^0_{298}: -210,8 (т); S^0_{298}: 192,76 (т); C_p^0: 99,91 (т); Лит.: [768] 93

3775. **ртути(II) хлорид** (ртуть двухлористая, сулема) бц. ромбические крист. $HgCl_2$; М 271,5; $T_{пл}$ 280°; $T_{кип}$ 302°; Раств.: ацетон: 140 (20°), бензол: р., вода: 4.66 (0°), 5,43 (10°), 6,59 (20°), 7,3 (25°), 8,14 (30°), 10,2 (40°), 13,19 (50°), 17,37 (60°), 30,9 (80°), 58,3 (100°), диоксан: р., диоксид серы: 0,103 (0°), эф.: р., метанол: 25,2 (0°), 51,5 (20°), 141,6 (40°), 166,7 (60°), пиридин: 15,1 (0°), 25,2 (20°), сероуглерод: р., укс.: р., хлф.: р., этанол: 42,5 (0°), 47,1 (20°), 55,3 (40°); Пл.: 5,44 (25°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (100°), 1 (135°), 10 (179°), 100 (235°); ΔH^0_{298}: -228,2 (т); ΔG^0_{298}: -180,9 (т); S^0_{298}: 140,02 (т); C_p^0: 74,1 (т); $\Delta H_{пл}$: 19,2; $\Delta H_{кип}$: 57,82; $ЛД_{50}$: 35 (мыши, в/ж); Лит.: [768] 93, [1016] 31

3776. **ртути(II) цианид** бц. тетрагональные крист. $Hg(CN)_2$; М 252,63; $T_{пл}$ 320°; $T_{разл}$ 320°; Раств.: ацетон: 10,3 (15°), этанол: 9,1 (0°), 10,2 (20°), 11,5 (40°); Лит.: [898] 295, [328] 153

3777. **ртуть** (mercury) серебристо-бел. ж. Hg; М 200,59; $T_{пл}$ -38,89°; $T_{кип}$ 356,66°; Раств.: вода: 0,000002 (30°); Пл.: 14,193 (-38.9°, г/см^3, т.), 13,5954 (0°, г/см^3, ж.), 13,5461 (20°, г/см^3, ж.), 12,8806 (300°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 0,000002354 (-38°), 0,000006696 (-30°), 0,000022 (-20°), 0,00006734 (-10°), 0,0001898 (0°), 0,0004971 (10°), 0,001 (17,6°), 0,00122 (20°), 0,002801 (30°), 0,01 (46,9°), 0,1 (82°), 0,2713 (100°), 1 (126,5°), 10 (184°), 17,12 (200°), 100 (260,4°), 246,55 (300°); Вязк.: 1,855 (-20°), 1,685 (0°), 1,554 (20°), 1,45 (40°), 1,367 (60°), 1,24 (100°), 1,052 (200°), 0,95

(300°); Пов.нат.: 479,5 (0°), 473,5 (25°), 467,5 (50°), 456 (100°), 433 (200°), 400 (300°); $ΔH^0_{298}$: 0 (ж); $ΔG^0_{298}$: 0 (ж); S^0_{298}: 75,9 (ж); C_p^0: 27,98 (ж); $ΔH_{пл}$: 2,29; $ΔH_{кип}$: 59,22; Лит.: [339] 386-389, [891] 5, [896] 725-727, [981] 449, [322] 100-110, [359], [386] 51, [768] 92, [955] 112

3778. **рубеановодородная кислота** (водород рубеановый, дитиощавелевой кислоты диамид, рубеановая кислота) оранжево-красн. крист. $H_2NC(S)C(S)NH_2$; M 120,2; $T_{разл}$ 140°; Раств.: ацетон: р., бензол: пл.р., вода: 0,04 (25°), тетрахлорметан: пл.р., хлф.: р.; pK_a (1) = 9,52 (20°, вода); Лит.: [1026] 513, [610] 529

3779. **рубидий** (rubidium) серебристо-бел. кубические мет. Rb; M 85,47; $T_{пл}$ 39,3°; $T_{кип}$ 690°; Раств.: аммиак жидкий: р., вода: реаг., ртуть: 1,56 (18°), этанол: реаг.; Пл.: 1,532 (20°, г/см^3, т.), 1,475 (39°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,01 (127°), 0,1 (170°), 1 (294°), 10 (387°), 100 (519°); $ΔH^0_{298}$: 0 (т); $ΔG^0_{298}$: 0 (т); S^0_{298}: 75,7 (т); C_p^0: 30,8 (т); $ΔH_{пл}$: 2,18; $ΔH_{кип}$: 75,77; Лит.: [617] 10, [1044] 83-85, [1090] 184-186, [386] 51, [740] 12-13, [768] 93; Синт.: [820] 1009, [820] 1010-1012, [820] 1012-1013

3780. **рубидия азид** пластинчатые крист. RbN_3; M 127,5; $T_{пл}$ 330°; $T_{разл}$ 395°; Разл. на: рубидий, азот, рубидия нитрид; Раств.: вода: 107,1 (16°), 114,1 (17°), эф.: н.р., этанол: 0,182 (16°); Пл.: 2,937 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1089] 19, [278] 159-160

3781. **рубидия амид** моноклинные крист. $RbNH_2$; M 101,49; $T_{пл}$ 309°; Лит.: [1020] 128

3782. **рубидия бромид** бц. кубические крист. RbBr; M 165,38; $T_{пл}$ 682°; $T_{кип}$ 1340°; Раств.: ацетон: 0,005 (18°), вода: 89 (0°), 191 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 3,35 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 186-187

3783. **рубидия гидрид** бел. кубические крист. RbH; M 86,48; $T_{разл}$ 200°; Лит.: [897] 188-189, [376] 70

3784. **рубидия гидроксид** бц. ромбические крист. RbOH; M 102,48; $T_{пл}$ 301°; Раств.: вода: 179 (15°), 282 (47°), 964 (95°), этанол: р.; Пл.: 3,203 (11°, г/см^3, т.); $ΔH^0_{298}$: -413,8 (т); $ΔH_{пл}$: 6,78; Лит.: [768] 93

3785. **рубидия иодид** бц. кубические крист. RbI; M 212,37; $T_{пл}$ 642°; $T_{кип}$ 1306°; Раств.: аммиак жидкий: 187 (0°), ацетон: р., вода: 124,7 (0°), 169 (25°), 219 (60°), 281 (100°), этанол: р.; Пл.: 3,55 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (643°), 1 (749°), 10 (887°), 100 (1073°); Пов.нат.: 77,6 (700°), 70,2 (800°), 63,1 (900°), 56,5 (1000°); $ΔH^0_{298}$: -328,4 (т); $ΔG^0_{298}$: -325,5 (т); S^0_{298}: 118,03 (т); C_p^0: 52,38 (т); $ΔH_{пл}$: 12,51; $ΔH_{кип}$: 150,5; Лит.: [768] 93

3786. **рубидия карбонат** бц. крист. Rb_2CO_3; M 230,94; $T_{пл}$ 835°; Раств.: вода: 223 (20°), этанол: м.р.; $ΔH^0_{298}$: -1128 (т); $ΔG^0_{298}$: -1046 (т); Лит.: [768] 93

3787. **рубидия надпероксид** темно-коричнев. RbO_2; M 117,47; $T_{пл}$ 412°; Лит.: [980] 64, [376] 89

3788. **рубидия нитрат** бц. тригональные крист. $RbNO_3$; M 147,47; $T_{пл}$ 313°; Раств.: ацетон: р., вода: 19,5 (0°), 33 (10°), 53,5 (20°), 81,3 (30°), 116,7 (40°), 155,7 (50°), 200 (60°), 309 (80°), 452 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 3,11 (20°, г/см^3, т.); Пов.нат.: 107 (330°), 101 (400°), 93 (500°), 84,5 (600°); $ΔH^0_{298}$: -489,7 (т); $ΔG^0_{298}$: -390,4 (т); S^0_{298}: 140,6 (т); C_p^0: 97,1 (т); $ΔH_{пл}$: 5,61; Лит.: [768] 93

3789. **рубидия озонид** красн. моноклинные крист. RbO_3; M 133,47; $T_{разл}$ 70°; Раств.: аммиак жидкий: 4,3 (-82°); $ΔH^0_{298}$: -264 (т); Лит.: [1022] 333

3790. **рубидия оксид** бледно-желт. кубические крист. Rb_2O; M 186,935; $T_{пл}$ 400°; $T_{разл}$ 400°; Лит.: [1044] 85-86, [328] 197

3791. **рубидия пероксид-надпероксид** Rb_4O_6; M 437,87; $T_{пл}$ 461°; Лит.: [376] 89

3792. **рубидия перхлорат** $RbClO_4$; M 184,92; $T_{пл}$ 597°; $T_{разл}$ 597°; Раств.: ацетон: 0,095 (25°), этанол: 0,009 (25°); Лит.: [898] 296, [1022] 498

3793. **рубидия сульфат** бц. ромбические крист. Rb_2SO_4; M 266,99; $T_{пл}$ 1074°; $T_{кип}$ 1700°; Раств.: вода: 36,4 (0°), 42,6 (10°), 48,2 (20°), 53,5 (30°), 58,5 (40°), 63,1 (50°),

67,4 (60°), 75 (80°), 81,8 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 3,61 (20°, г/см^3, т.); Пов.нат.: 130,5 (1100°), 123,5 (1200°), 117,7 (1300°); ΔH^0_{298}: -1424,7 (т); Лит.: [768] 94

3794. **рубидия тетрахромат** $Rb_2Cr_4O_{13}$; М 586,91; $Т_{пл}$ 177°; $Т_{разл}$ 328°; Лит.: [619] 170

3795. **рубидия фторид** бц. кубические крист. RbF; М 104,47; $Т_{пл}$ 775°; $Т_{кип}$ 1410°; Раств.: аммиак жидкий: н.р., вода: 300 (18°), эф.: н.р., фтороводород: р., этанол: н.р.; Давл. паров: 1 (827°), 10 (972°), 100 (1168°); Пов.нат.: 125 (800°), 121 (850°), 117 (900°), 113 (950°), 109 (1000°); ΔH^0_{298}: -549,3 (т); ΔG^0_{298}: -523,4 (т); S^0_{298}: 75,3 (т); $\Delta H_{пл}$: 17,3; $\Delta H_{кип}$: 165,3; Лит.: [768] 94

3796. **рубидия хлорид** бц. кубические крист. RbCl; М 120,92; $Т_{пл}$ 717°; $Т_{кип}$ 1390°; Раств.: аммиак жидкий: 0,29 (0°), ацетон: 0,0002 (18°), вода: 77 (0°), 84,4 (10°), 91,1 (20°), 94,2 (25°), 97,6 (30°), 103,5 (40°), 115,5 (60°), 127,2 (80°), 138,9 (100°), этанол: 0,078 (25°); Пл.: 2,76 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (668°), 1 (777°), 10 (919°), 100 (1112°); Пов.нат.: 95 (760°), 91 (800°), 87 (850°), 83 (900°), 74 (1000°); ΔH^0_{298}: -430,6 (т); ΔG^0_{298}: -405,8 (т); S^0_{298}: 91,6 (т); C_p^0: 51,5 (т); $\Delta H_{пл}$: 18,4; $\Delta H_{кип}$: 154,5; Лит.: [768] 94

3797. **рубидия хромат** Rb_2CrO_4; М 286,93; $Т_{пл}$ 994°; Лит.: [640] 265, [1026] 513

3798. **рубратоксин В** $C_{26}H_{30}O_{11}$; М 518,51; CAS 21794-01-4; $Т_{пл}$ 170°; $ЛД_{50}$: 1,5 (кошки, в/б), 0,36 (крысы, в/б), 6,48 (морские свинки, в/б), 2,6 (мыши, в/б), 0,5 (собаки, в/б); Лит.: [12] 348, [942] 244-245

3799. **рутений** (ruthenium) серебристо-бел. гексагональные мет. Ru; М 101,07; $Т_{пл}$ 2250°; $Т_{кип}$ 4200°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 12,4 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (2655°), 1 (2940°), 10 (3290°), 100 (3730°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 28,5 (т); C_p^0: 24,1 (т); $\Delta H_{пл}$: 24; $\Delta H_{кип}$: 602; Лит.: [246] 9-10, [386] 51, [447], [768] 94

3800. **рутения(IV) оксид** черно-коричн. ам. в-во RuO_2; М 133,069; $Т_{разл}$ 930°; Лит.: [246] 11

3801. **рутения(VIII) оксид** золотисто-желт. моноклинные крист. RuO_4; М 165,07; $Т_{пл}$ 25,4°; $Т_{разл}$ 100°; Разл. на: рутения(IV) оксид, кислород; Раств.: вода: 2,03 (20°), тетрахлорметан: р.; Пл.: 3,29 (21°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -239,3 (т); ΔG^0_{298}: -150,6 (т); S^0_{298}: 141 (т); $\Delta H_{пл}$: 10,9; $\Delta H_{кип}$: 55,2; Лит.: [377] 410, [768] 94

3802. **рутения(III) хлорид** коричнево-черн. крист. $RuCl_3$; М 207,43; $Т_{разл}$ 500°; Раств.: вода: н.р., сероуглерод: н.р., этанол: м.р.; Пл.: 3,11 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 190-191

3803. **рутил** (титана (IV) оксид) желт. тетрагональные крист. TiO_2; М 79,9; $Т_{пл}$ 1892°; $Т_{разл}$ 2900°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,2 (20°, г/см^3, т.); n = 2,7 (20°); ΔH^0_{298}: -943,9 (т); ΔG^0_{298}: -888,6 (т); S^0_{298}: 50,33 (т); C_p^0: 55,02 (т); Лит.: [377] 298-299, [768] 105

3804. **сакситоксина дигидрохлорид** (TZ, saxitoxin dihydrochloride) бел. крист. $C_9H_{17}Cl_2N_7O_4$; М 358,18; CAS 35554-08-0; $Т_{разл}$ 110°; Раств.: вода: х.р., метанол: р., этанол: р.; pK_{BH^+} (1) = 8,5 (25°, вода, гуанидиновая группа в пергидроимидазоловом цикле); pK_{BH^+} (1) = 11,5 (25°, вода, гуанидиновая группа в пергидропиримидиновом кольце); $ЛД_{50}$: 0,091 (голуби, п/о), 0,28 (кошки, п/о), 0,0027 (кошки, в/в), 0,003 (кролики, в/в), 0,19 (крысы, п/о), 0,012 (крысы, в/в), 0,0105 (крысы, в/б), 0,135 (морские свинки, п/о), 0,26 (мыши, п/о), 0,0034 (мыши, в/в), 0,008 (мыши, п/к), 0,008 (мыши, в/б), 0,364 (обезьяны, п/о), 0,18 (собаки, п/о), 0,0034 (цыплята, в/в), 0,007 (человек, п/о), 0,0057 (человек); Лит.: [195] 84, [1024] 528, [19] 153-156, 161-162, [265] 116-117

3805. **салицилальдоксим** (о-оксибензальдегида оксим, салицилальдегида оксим) бц. крист. $HOC_6H_4CH{=}NOH$; М 138,12; $Т_{пл}$ 57°; Лит.: [514] 734, [1026] 514, [736] 22

3806. **салициловая кислота** (2-гидроксибензойная кислота, орто-оксибензойная кислота) бц. моноклинные крист. (р.п. вода) HOC_6H_4COOH; М 138,121; $Т_{пл}$ 159°;

Раств.: вода: 0,18 (20°), 1,76 (75°), эф.: 50,5 (15°), хлф.: р., этанол: 39,2 (15°); Пл.: 1,443 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 20 (211°); pK_a (1) = 3 (25°, вода); pK_a (2) = 13,82 (20°, вода); Лит.: [338] 136, [897] 938-939, [361] 222-229, [768] 223

3807. **салициловой кислоты амид** (альгамон, салициламид) бел. крист. $HOC_6H_4CONH_2$; М 137,14; $T_{пл}$ 141°; Раств.: вода: м.р., эф.: р., хлф.: м.р., этанол: р.; Лит.: [1026] 514, [284] 178

3808. **салициловой кислоты 4-гидроксифениламид** (оксафенамид) бел. крист. $HOC_6H_4CONHC_6H_4OH$; М 229,231; $T_{пл}$ 176°; Раств.: вода: н.р., эф.: т.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 178

3809. **салициловой кислоты метиловый эфир** (гаультеровое масло синтетическое, метилсалицилат) бц. ж. $HOC_6H_4COOCH_3$; М 152,15; $T_{пл}$ -8,6°; $T_{кип}$ 223,3°; Раств.: вода: о.м.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Лит.: [897] 938-939, [284] 174; Синт.: [757] 366-367

3810. **салициловой кислоты фениловый эфир** (мусол, салол) бел. крист. $HOC_6H_4COOC_6H_5$; М 214,22; $T_{пл}$ 43°; Раств.: вода: н.р., эф.: о.х.р., хлф.: л.р., этанол: р.; Лит.: [514] 736, [284] 174

3811. **салициловой кислоты этиловый эфир** бц. ж. $HOC_6H_4COOC_2H_5$; М 166,17; $T_{пл}$ 1,3°; $T_{кип}$ 231,5-234°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Лит.: [897] 938-939

3812. **сальсолидина гидрохлорид дигидрат** (1-метил-6,7-диметокси-1,2,3,4-тетрагидроизохинолина гидрохлорид) бел. крист. $C_{12}H_{22}ClNO_4$; М 279,76; $T_{пл}$ 230°; Раств.: вода: л.р., хлф.: м.р., этанол: р.; Лит.: [284] 366

3813. **сальсолина гидрохлорид** (1-метил-6-гидрокси-7-метокси-1,2,3,4-тетрагидроизохинолина гидрохлорид) бел. крист. $C_{11}H_{16}ClNO$; М 213,704; $T_{пл}$ 141-152°; Раств.: вода: р.; Лит.: [1026] 515, [284] 366

3814. **самарий** (samarium) серебристо-бел. тригональные мет. Sm; М 150,4; $T_{пл}$ 1072°; $T_{кип}$ 1670°; Пл.: 7,54 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 68,2 (т); C_p^0: 27,2 (т); Лит.: [768] 94

3815. **самария бромид** желт. $SmBr_3$; М 390,072; $T_{пл}$ 640°; Лит.: [377] 559

3816. **самария(II) бромид** коричнев. $SmBr_2$; М 310,168; $T_{пл}$ 669°; Лит.: [377] 559

3817. **самария иодид** оранжев. SmI_3; М 531,07; $T_{пл}$ 850°; Лит.: [377] 559

3818. **самария(II) иодид** зелен. SmI_2; М 404,17; $T_{пл}$ 520°; Лит.: [377] 559

3819. **самария оксид** желт. кубические крист. Sm_2O_3; М 348,72; $T_{пл}$ 2270°; Лит.: [1023] 289-290

3820. **самария фторид** светло-желт. крист. SmF_3; М 207,355; $T_{пл}$ 1305°; Лит.: [1023] 290

3821. **самария(II) фторид** пурпурн. SmF_2; М 188,36; $T_{пл}$ 1417°; Лит.: [377] 559

3822. **самария хлорид** бледно-желт. крист. $SmCl_3$; М 256,72; $T_{пл}$ 678°; Лит.: [1023] 290

3823. **самария(II) хлорид** коричнев. $SmCl_2$; М 221,27; $T_{пл}$ 859°; Лит.: [377] 559

3824. **сангвинарин** (псевдочелеритрин) крист. (р.п. петролейный эфир) $C_{20}H_{15}NO_5$; М 349,34; $T_{пл}$ 266°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; $ЛД_{50}$: 19,4 (); Лит.: [897] 940-941, [1021] 203-204, [753] 26-28

3825. **сахарин** (глюцид, орто-сульфобензойной кислоты имид) бц. моноклинные крист. (р.п. ацетон) $C_7H_5NO_3S$; М 183,19; $T_{пл}$ 225°; Раств.: ацетон: г.р., бензол: р., вода: 0,43 (25°), 4 (100°), эф.: т.р., ксилол: р., хлф.: т.р., этанол: 3,1 (20°), этилацетат: р.; pK_a (1) = 1,3 (20°, вода); Лит.: [897] 940-941, [179] 104-118, [520] 73-80

3826. **сахароза** (альфа-D-глюкопиранозил-(1→2)-бета-D-фруктофуранозид, свекловичный сахар, тростниковый сахар) бц. моноклинные крист. $C_{12}H_{22}O_{11}$; М 342,3; $T_{пл}$ 185°; Раств.: вода: 179 (0°), 487 (100°), эф.: н.р., метанол: м.р., этанол: 0,9 (20°); Пл.: 1,5879 (15°, г/см^3, т.); pK_a (1) = 12,7 (23°, вода); Лит.: [1090] 505, 565, [259] 124, [454] 37, [768] 178, [943] 382-383

3827. **свинец** (lead) сер. кубические мет. Pb; М 207,2; $T_{пл}$ 327,4°; $T_{кип}$ 1745°; Раств.: вода: н.р., ртуть: 1,32 (18°); Пл.: 11,336 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (981°); Ск.зв.: 1020 (20°, состояние среды - кристаллы, в стержне); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 64,81 (т); C_p^0: 26,44 (т); $\Delta H_{пл}$: 4,77; $\Delta H_{кип}$: 177,7; Лит.: [617] 10, [896] 595, 598, [376] 350, [386] 51, [768] 94, [955] 112

3828. **свинца азид (альфа-форма)** бц. ромбические крист. $Pb(N_3)_2$; М 291,23; $T_{разл}$ 350°; Раств.: вода: 0,023 (18°), 0,09 (70°), укс.: л.р.; Пл.: 4,71 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: 482 (т); Лит.: [897] 192-193, [1023] 303, [278] 203-234

3829. **свинца азид (бета-форма)** бц. $Pb(N_3)_2$; М 291,23; $T_{разл}$ 350°; Пл.: 4,93 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 192-193, [1023] 303, [278] 203-204

3830. **свинца ацетат** $(CH_3COO)_2Pb$; М 325,288; $T_{пл}$ 280°; Разл. на: ацетон, свинец, углерода(IV) оксид, вода; ΔH^0_{298}: -960,9 (т); Лит.: [776] 145, [328] 190, [768] 94

3831. **свинца ацетат тригидрат** (свинцовый сахар) бц. моноклинные крист. $Pb(CH_3COO)_2 \cdot 3H_2O$; М 379,3; CAS 6080-56-4; $T_{пл}$ 75°; Раств.: вода: 19,7 (0°), 29,3 (10°), 44,3 (20°), 55,2 (25°), 69,7 (30°), 116,9 (40°), 221 (50°), глицерин: 143 (20°), этанол: пл.р.; Пл.: 2,49 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1848,6 (т); Лит.: [620] 124, [784] 780, [897] 196-197, 266, [393] 67, [768] 94

3832. **свинца бензоат гидрат** бел. крист. $Pb(C_6H_5COO)_2 \cdot H_2O$; М 467,44; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: 0,16 (20°); Лит.: [897] 192-193

3833. **свинца бромат гидрат** бц. моноклинные крист. $Pb(BrO_3)_2 \cdot H_2O$; М 481,04; $T_{разл}$ 180°; Раств.: вода: 1,38 (20°); Пл.: 5,53 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 192-193

3834. **свинца бромид** бц. ромбические крист. $PbBr_2$; М 367; $T_{пл}$ 370°; $T_{кип}$ 893°; Раств.: вода: 0,46 (0°), 0,73 (15°), 0,97 (25°), 1,32 (35°), 1,75 (45°), 2,14 (55°), 2,57 (65°), 3,34 (80°), 4,75 (100°), глицерин: р., пиридин: 0,8 (0°), 1,44 (100°), этанол: м.р.; Пл.: 6,67 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 94

3835. **свинца гексацианоферрат(III) гексагидрат** красн. моноклинные крист. $Pb_3[Fe(CN)_6]_2 \cdot 6H_2O$; М 1153,57; $T_{разл}$ 110-120°; Раств.: вода: м.р.; Лит.: [897] 64-65

3836. **свинца гексацианоферрат(II) тригидрат** светло-желт. пор. $Pb_2[Fe(CN)_6] \cdot 3H_2O$; М 680,38; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [897] 64-65

3837. **свинца гидрид** (плюмбан) PbH_4; М 211,232; $T_{кип}$ -13°; Лит.: [750] 20

3838. **свинца гидроксид** бц. гексагональные крист. $Pb(OH)_2$; М 241,2; $T_{разл}$ 145°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,0155 (20°); pK_a (1) = 15,7 (18°, вода); pK_b (1) = 3,02 (25°, вода); рПР (0) = 15,33 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -512,5 (т); ΔG^0_{298}: -451,2 (т); Лит.: [898] 233, [768] 94

3839. **свинца иодид** желт. гексагональные крист. PbI_2; М 461; $T_{пл}$ 412°; $T_{кип}$ 872°; Раств.: ацетон: 0,02 (59°), вода: 0,044 (0°), 0,061 (15°), 0,076 (25°), 0,09 (30°), 0,17 (50°), 0,3 (80°), 0,436 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 6,16 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (404°), 1 (479°), 10 (571°), 100 (700°); рПР (0) = 8,09 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -175,2 (т); ΔG^0_{298}: -173,6 (т); S^0_{298}: 175,35 (т); $\Delta H_{пл}$: 21,1; $\Delta H_{кип}$: 100; Лит.: [897] 233, [1090] 218, [768] 94

3840. **свинца карбонат** (церуссит) бц. ромбические крист. $PbCO_3$; М 267,2; $T_{разл}$ 315°; Раств.: вода: 0,000011 (20°), этанол: н.р.; Пл.: 6,6 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -699,6 (т); ΔG^0_{298}: -625,9 (т); S^0_{298}: 131 (т); C_p^0: 87,4 (т); Лит.: [897] 196-197, [768] 95

3841. **свинца линолеат** светло-желт. аморфн. пор. $(C_{17}H_{31}COO)_2Pb$; М 766,075; $T_{пл}$ 55°; Лит.: [1026] 518

3842. **свинца метаборат гидрат** бел. крист. $Pb(BO_2)_2 \cdot H_2O$; М 310,82; $T_{разл}$ 160°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [897] 192-193

3843. **свинца нитрат** бц. кубические крист. $Pb(NO_3)_2$; М 331,2; $T_{разл}$ 205°; Раств.: вода: 36,4 (0°), 52,2 (20°), 56,5 (25°), 69,4 (40°), 88 (60°), 107,4 (80°), 127,3 (100°), метанол: 1,42 (25°), пиридин: 4,39 (0°), 5,46 (25°), этанол: 0,04 (20°); Пл.: 4,53 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -451,7 (т); ΔG^0_{298}: -256,9 (т); S^0_{298}: 217,9 (т); Лит.: [768] 95

3844. **свинца оксалат** бел. пор. PbC_2O_4; М 295,21; $T_{разл}$ 300°; Раств.: вода: 0,00025 (20°); Лит.: [897] 198-199, [328] 190

3845. **свинца оксид альфа-форма** красн. тетрагональные крист. PbO; М 223,2; $T_{пл}$ 886°; $T_{кип}$ 1535°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 9,51 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (834°), 1 (944°), 10 (1085°), 100 (1265°); ΔH^0_{298}: -219,3 (т); ΔG^0_{298}: -189,1 (т); S^0_{298}: 66,1 (т); C_p^0: 45,81 (т); $\Delta H_{пл}$: 25,5; $\Delta H_{кип}$: 228; Лит.: [768] 95

3846. **свинца оксид бета-форма** желт. ромбические крист. PbO; М 223,2; $T_{пл}$ 886°; $T_{кип}$ 1535°; Раств.: вода: м.р.; ΔH^0_{298}: -217,6 (т); ΔG^0_{298}: -188,2 (т); S^0_{298}: 68,7 (т); C_p^0: 45,77 (т); Лит.: [768] 95

3847. **свинца(IV) оксид альфа-форма** (свинца диоксид альфа-форма) коричнево-черн. ромбические крист. PbO_2; М 239,2; $T_{разл}$ 220°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 9,67 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 95

3848. **свинца(IV) оксид бета-форма** (свинца диоксид бета-форма) коричнево-черн. тетрагональные крист. PbO_2; М 239,2; $T_{разл}$ 280°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 9,33 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -276,6 (т); ΔG^0_{298}: -218,3 (т); S^0_{298}: 74,89 (т); C_p^0: 64,77 (т); Лит.: [768] 95

3849. **свинца пальмитат** бел. пор. $(CH_3(CH_2)_{14}COO)_2Pb$; М 718,04; $T_{пл}$ 112,3°; Раств.: вода: 0,007 (50°), эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 194-195

3850. **свинца перренат** $Pb(ReO_4)_2$; М 707,609; $T_{пл}$ 562°; Пл.: 6,93 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [785] 320, [301] 24

3851. **свинца пикрат моногидрат** желт. игольчатые крист. $Pb(OC_6H_2(NO_2)_3)_2 \cdot H_2O$; М 681,4; $T_{разл}$ 130°; Раств.: вода: 0,88 (15°); Пл.: 2,831 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 196-197, [1022] 514

3852. **свинца селенид** сер. кубические крист. PbSe; М 286,15; $T_{пл}$ 1065°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,1 (15°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 196-197

3853. **свинца сульфат** (англезит) бц. ромбические крист. $PbSO_4$; М 303,3; $T_{пл}$ 1170°; $T_{разл}$ 1170°; Раств.: вода: 0,0045 (25°), 0,0057 (50°), этанол: н.р.; Пл.: 6,35 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -920,6 (т); ΔG^0_{298}: -813,8 (т); S^0_{298}: 148,6 (т); C_p^0: 103,2 (т); $\Delta H_{кип}$: 40; Лит.: [538] 177, [768] 95

3854. **свинца сульфид** (галенит) серо-черн. кубические крист. PbS; М 239,3; $T_{пл}$ 1077°; $T_{кип}$ 1281°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,59 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (755°), 1 (853°), 10 (967°), 100 (1108°); ΔH^0_{298}: -100,4 (т); ΔG^0_{298}: -98,8 (т); S^0_{298}: 91,2 (т); C_p^0: 49,79 (т); Лит.: [376] 366, [768] 95

3855. **свинца теллурид** (алтаит) бел. кубические крист. PbTe; М 334,79; $T_{пл}$ 917°; Пл.: 8,16 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 196-197, [538] 177

3856. **свинца тиоцианат** $Pb(SCN)_2$; М 323,365; $T_{разл}$ 195°; Раств.: вода: 0,05 (20°); Пл.: 3,82 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1023] 586

3857. **свинца титанат** (македонит) желт. крист. $PbTiO_3$; М 303,065; $T_{пл}$ 1290°; Лит.: [1026] 519

3858. **свинца тригерманат** бел. гексагональные крист. $Pb_5Ge_3O_{11}$; М 1429,91; $T_{пл}$ 740°; Лит.: [1020] 530

3859. **свинца 2,4,6-тринитрорезорцинат моногидрат** золотисто-желт. крист. $(O_2N)_3C_6HO_2Pb \cdot H_2O$; М 468,3; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: 0,09 (20°); Пл.: 3,095 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -841 (т); Лит.: [1023] 306

3860. **свинца формиат** бц. ромбические крист. $Pb(HCOO)_2$; М 297,22; $T_{разл}$ 190°; Раств.: вода: 1,6 (16°), 20 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 4,63 (20°, к в.4, т.); Лит.: [638] 272

3861. **свинца фосфат** бел. гексагональные крист. $Pb_3(PO_4)_2$; М 811,51; $T_{пл}$ 1014°; Раств.: вода: 0,000014 (20°); Лит.: [897] 198-199

3862. **свинца фторид** (свинца дифторид) PbF_2; М 245,197; $T_{пл}$ 822°; $T_{кип}$ 1290°; Раств.: вода: 0,066 (20°); Лит.: [1026] 518

3863. **свинца(IV) фторид** желт. PbF_4; М 283,2; $T_{пл}$ 600°; Лит.: [54] 3.35, [376] 359

3864. **свинца хлорид** бц. ромбические крист. $PbCl_2$; M 278,1; $T_{пл}$ 495°; $T_{кип}$ 953°; Раств.: вода: 0,67 (0°), 0,98 (20°), 1,08 (25°), 1,19 (30°), 1,32 (35°), 1,78 (50°), 2,13 (65°), 2,62 (80°), 3,25 (100°), глицерин: р., пиридин: р., этанол: р.; Пл.: 5,85 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (474°), 1 (549°), 10 (650°), 100 (786°); Вязк.: 4,41 (507°), 3,23 (567°), 2,47 (627°), 1,95 (687°); Пов.нат.: 135 (520°), 132 (550°), 128 (580°); ΔH^0_{298}: -359,8 (т); ΔG^0_{298}: -314,05 (т); S^0_{298}: 134,3 (т); C_p^0: 77 (т); $\Delta H_{пл}$: 23,85; $\Delta H_{кип}$: 128,9; Лит.: [768] 95

3865. **свинца(IV) хлорид** (свинец четыреххлористый, свинца тетрахлорид) желт. маслянистая ж. $PbCl_4$; M 349,01; CAS 13463-30-4; $T_{пл}$ -15°; $T_{разл}$ 105°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 3,18 (20°, к в.4, ж.); ДП: 2,78 (20°) ; Лит.: [897] 198-199, [269] 171

3866. **свинца хромат** желт. моноклинные крист. $PbCrO_4$; M 323,2; $T_{пл}$ 844°; Раств.: вода: н.р., укс.: н.р.; Пл.: 6,12 (15°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -910,9 (т); ΔG^0_{298}: -819,6 (т); S^0_{298}: 152,7 (т); Лит.: [768] 95

3867. **себациновой кислоты дибутиловый эфир** бледно-желт. маслянистая ж. $CH_3CH_2CH_2CH_2OOC(CH_2)_8COOCH_2CH_2CH_2CH_3$; M 314,48; $T_{пл}$ -10°; $T_{кип}$ 344-345°; $ЛД_{50}$: 25500 (б. мыши, п/о); Лит.: [401] 108, [1077] 100

3868. **сексифенил** бц. листовидные крист. C_6H_5-$(C_6H_4)_4$-C_6H_5; M 458,59; $T_{пл}$ 475°; Лит.: [488] 291

3869. **секуренин** $C_{13}H_{15}NO_2$; M 219,28; $T_{пл}$ 143°; Раств.: ацетон: пл.р., вода: пл.р., эф.: пл.р., хлф.: р.; Лит.: [1020] 86

3870. **секуренина нитрат** бел. крист. $C_{13}H_{16}N_2O_5$; M 280,277; $T_{пл}$ 203°; Раств.: вода: л.р. (100°), т.р., эф.: н.р., этанол: т.р.; Лит.: [554] 130-131

3871. **селена гипофторит-пентафторид** (пентафторселена фтороксигенат) F_5SeOF; M 208,95; $T_{пл}$ -54°; $T_{кип}$ -29°; Лит.: [377] 126

3872. **селена(IV) оксид** (селена диоксид) бц. тетрагональные крист. SeO_2; M 110,96; $T_{возг}$ 337°; $T_{разл}$ 1000°; Раств.: ацетон: р., вода: 264 (22°), 472 (65°), укс.: р., этанол: 6,67 (14°); Пл.: 3,954 (16°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (155°), 1 (189°), 10 (231°), 100 (282°); ΔH^0_{298}: -225,5 (т); ΔG^0_{298}: -173,5 (т); S^0_{298}: 56,9 (т); $\Delta H_{возг}$: 91,2; $ЛД_{50}$: 4 (кролики, п/к); Лит.: [768] 96

3873. **селена(VI) оксид** (селена триоксид) бц. тетрагональные крист. SeO_3; M 126,96; $T_{пл}$ 118,5°; $T_{разл}$ 185°; Разл. на: селена(IV) оксид, кислород; Раств.: вода: х.р., эф.: н.р., серная кислота 100%: р., тетрахлорметан: н.р., этанол: р.; ΔH^0_{298}: -173,2 (т); S^0_{298}: 84,1 (т); $\Delta H_{пл}$: 7,1; $\Delta H_{кип}$: 30,5; Лит.: [377] 128-129, [768] 96

3874. **селена(IV) оксидихлорид** желтоват. ж. $SeOCl_2$; M 165,87; $T_{пл}$ 9,5°; $T_{кип}$ 179,4°; $T_{разл}$ 179,4°; Раств.: бензол: смеш., вода: реаг., сероуглерод: смеш., тетрахлорметан: смеш., хлф.: смеш.; Пл.: 2,445 (16°, г/см^3, ж.); ДП: 46,2 (20°) ; Дип.: 2,62 (20°); $ЛД_{50}$: 7 (кролики, п/к); Лит.: [377] 126, [522] 55-56

3875. **селена(IV) фторид** бц. дымящая ж. SeF_4; M 154,95; $T_{пл}$ -9,5°; $T_{кип}$ 107,7°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 2,75 (25°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (-12,9°), 10 (17,9°), 100 (57°); Дип.: 1,78 (20°); Пов.нат.: 39,1 (-7,6°), 36,3 (17,8°), 27,5 (89,2°); $\Delta H_{кип}$: 47,1; Лит.: [768] 96

3876. **селена(VI) фторид** бц. г. SeF_6; M 192,95; $T_{возг}$ -46,6°; Давл. паров: 1 (-118,6°), 10 (-99,2°), 100 (-74,3°); Дип.: 0 (20°); ΔH^0_{298}: -1029 (г); ΔG^0_{298}: -928,9 (г); S^0_{298}: 313,8 (г); C_p^0: 110,5 (г); $\Delta H_{пл}$: 7,1; $\Delta H_{кип}$: 18,3; Лит.: [768] 96

3877. **селена(I) хлорид** красно-коричнев. ж. Se_2Cl_2; M 228,83; $T_{пл}$ -85°; $T_{кип}$ 130°; Раств.: вода: реаг., эф.: реаг., сероуглерод: х.р., тетрахлорметан: х.р., хлф.: х.р., этанол: реаг.; Пл.: 2,906 (17,5°, г/см^3, т.); Дип.: 2,1 (20°); ΔH^0_{298}: -85,4 (ж); ΔG^0_{298}: -48,5 (ж); S^0_{298}: 188 (ж); Лит.: [522] 55, [768] 96

3878. **селена(IV) хлорид** бц. кубические крист. $SeCl_4$; M 220,77; $T_{возг}$ 196°; Раств.: вода: реаг., сероуглерод: м.р., трихлороксид фосфора: р.; Давл. паров: 1 (71°), 10 (105,5°), 100 (146,6°); ΔH^0_{298}: -189,5 (т); ΔG^0_{298}: -107,1 (т); $ЛД_{50}$: 19 (морские свинки, п/к); Лит.: [768] 96

3879. **селенистая кислота** бц. гексагональные крист. H_2SeO_3; M 128,97; $T_{разл}$ 70°; Раств.: аммиак жидкий: н.р., вода: 167 (20°), 385 (90°), этанол: л.р.; Пл.: 3,004 (15°, г/см^3, т.); pK_a (1) = 2,46 (25°, вода); pK_a (2) = 7,3 (25°, вода); Лит.: [897] 200-201, [898] 79, [1026] 520

3880. **селеновая кислота** бц. гексагональные крист. H_2SeO_4; M 144,97; $T_{пл}$ 60°; $T_{разл}$ 260°; Раств.: аммиак жидкий: н.р., вода: 566 (20°), серная кислота 100%: р.; Пл.: 2,95 (15°, г/см^3, т.); pK_a (1) = -3 (25°, вода); pK_a (2) = 1,9 (25°, вода); Лит.: [897] 200-201, [898] 79

3881. **селеноводород** бц. г. H_2Se; M 80,976; $T_{пл}$ -65,7°; $T_{кип}$ -41,3°; pK_a (1) = 3,77 (18°, вода); pK_a (2) = 11 (18°, вода); ΔH^0_{298}: 73 (г); Лит.: [341] 270, [898] 79, [377] 116-117, [610] 352-353

3882. **селенофен** $(CH=CH)_2Se$; M 131,03456; $T_{кип}$ 110°; Лит.: [648] 340, 342, [1023] 315

3883. **селен серый** (selenium) сер. тригональные крист. Se; M 78,96; $T_{пл}$ 217°; $T_{кип}$ 685°; Пл.: 4,79 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (287°), 1 (350°), 10 (428°), 100 (534°); Пов.нат.: 92,5 (217°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 42,1 (т); C_p^0: 25,4 (т); $\Delta H_{пл}$: 6,7; $\Delta H_{кип}$: 29; Лит.: [341] 269-270, [1090] 239, [377] 101-111, [386] 48, 51, [393] 33, [768] 95-96

3884. **семикарбазид** (карбамоилгидразин) бц. призматические крист. (р.п. этанол) $NH_2NHCONH_2$; M 75,07; $T_{пл}$ 96°; Раств.: бензол: н.р., вода: х.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: р.; pK_{BH^+} (1) = 3,53 (25°, вода); Дип.: 3,77 (20°); Лит.: [514] 788-789, [1023] 315, [768] 178

3885. **сера моноклинная** желт. моноклинные крист. S_8; M 256,48; $T_{пл}$ 119,3°; $T_{кип}$ 444,6°; Раств.: бензол: р., сероуглерод: р., этанол: р.; Пл.: 1,96 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: 0,38 (т); ΔG^0_{298}: 0,19 (т); S^0_{298}: 32,6 (т); C_p^0: 23,6 (т); $\Delta H_{пл}$: 1,72; $\Delta H_{кип}$: 9,2; Лит.: [1090] 236, [768] 96

3886. **сера ромбическая** (sulfur orthorhombic) желт. ромбические крист. S_8; M 256,52; $T_{пл}$ 112,8°; $T_{кип}$ 444,6°; Раств.: ацетон: р.2,5 (25°), бензол: 1 (0°), 2,1 (25°), 4,5 (50°), 8,7 (70°), вода: н.р., гексан: 0,25 (20°), эф.: 0,283 (23°), пиридин: р., сероуглерод: р.22 (0°), 50,4 (25°), 143,9 (50°), 257,1 (70°), тетрахлорметан: 0,34 (0°), 0,84 (25°), 1,83 (50°), толуол: р., хлф.: р., этанол: 0,065 (25°); Пл.: 2,07 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (137°), 1 (182°), 10 (243°), 100 (331°); ДП: 3,52 (118°) ; Вязк.: 10,94 (123°), 7,09 (149.5°), 7,19 (156.3°), 77,2 (160.3°), 500, (165°), 1600, (184°), 2150, (200°), 1860, (220°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 31,9 (т); C_p^0: 22,7 (т); $T_{крит}$: 1040; $P_{крит}$: 11,8; $Пл_{крит}$: 0,119; Лит.: [895] 38-50, [1090] 236, [377] 5-27, 34, 57, [386] 51, [454] 31, 36, [768] 96

3887. **сера ромбоэдрическая** красновато-оранж. S_6; M 192,39; $T_{разл}$ 50°; Пл.: 2,209 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [377] 14-15

3888. **серебра азид** бел. ромбические крист. AgN_3; M 149,89; $T_{пл}$ 250°; $T_{разл}$ 297°; Разл. на: серебро, азот; Раств.: ацетон: 0,015 (20°), вода: н.р. (20°), 0,01 (100°), этанол: 0,006 (20°); Пл.: 4,81 (20°, г/см^3, т.); рПР (0) = 7,82 (45°, вода); рПР (0) = 8,19 (35°, вода); рПР (0) = 8,58 (25°, вода); рПР (0) = 9,01 (15°, вода); рПР (0) = 9,48 (5°, вода); ΔH^0_{298}: 279,5 (т); Лит.: [821] 1094, [897] 206-207, [898] 750, [278] 238-241; Синт.: [821] 1094

3889. **серебра арсенат** темно-коричнев. Ag_3AsO_4; M 462,52; $T_{пл}$ 830°; $T_{разл}$ 830°; Пл.: 6,657 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [539] 72

3890. **серебра ацетат** крист. CH_3COOAg; M 166,92; $T_{разл}$ 300°; Раств.: вода: 0,72 (0°), 0,88 (10°), 1,02 (20°), 1,21 (30°), 1,89 (60°), 2,52 (80°); Пл.: 3,25 (20°, к в.4, т.); рПР (0) = 2,4 (20°, вода); Лит.: [519] 186-187, [898] 180, [1026] 522, [767] 254

3891. **серебра ацетиленид** бел. крист. Ag_2C_2; M 239,76; $T_{разл}$ 120-140°; Лит.: [278] 424-434

3892. **серебра боргидрид** бел. $AgBH_4$; M 122,71; $T_{разл}$ -30°; Лит.: [611] 269

3893. **серебра борогидрид - трифенилфосфин (1/2)** $AgBH_4 \cdot 2P(C_6H_5)_3$; M 647,28; $T_{пл}$ 133°; Лит.: [611] 269

3894. **серебра бромид** светло-желт. кубические крист. AgBr; M 187,77; $T_{пл}$ 424°; $T_{разл}$ 700°; Раств.: аммиак жидкий: 2,4 (0°), вода: 0,0000165 (25°), 0,00037 (100°), диоксид серы: 0,003 (0°), метанол: 0,0000007 (20°), этанол абсолютный: 0,000000016 (20°); Пл.: 6,473 (25°, г/см^3, т.); рПР (0) = 12,2 (20°, вода); Вязк.: 3,3 (447°), 2,86 (497°), 2,53 (547°); Пов.нат.: 153 (460°), 152 (500°), 149,5 (600°); ΔH^0_{298}: -100,7 (т); ΔG^0_{298}: -97,2 (т); S^0_{298}: 107,1 (т); C_p^0: 52,3 (т); $\Delta H_{пл}$: 12,6; $\Delta H_{кип}$: 177; Лит.: [546] 90, [767] 254, [768] 98

3895. **серебра вольфрамат** светло-желт. крист. Ag_2WO_4; M 463,59; $T_{пл}$ 620°; Раств.: вода: 0,05 (15°); Лит.: [897] 206-207, [328] 114

3896. **серебра гипонитрит** желт. AgON=NOAg; M 275,75; $T_{разл}$ 110°; Раств.: вода: о.м.р.; Пл.: 5,75 (30°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 206-207, [766] 17

3897. **серебра дигидроцианурат** $AgH_2C_3N_3O_3$; M 235,93; $T_{разл}$ 380-420°; Лит.: [212] 313

3898. **серебра динитрамид** $AgN(NO_2)_2$; M 213,89; $T_{пл}$ 130°; Лит.: [810] 8, 10

3899. **серебра диэтилдитиокарбамат** пор. $(C_2H_5)_2NC(S)SAg$; M 256,138; $T_{пл}$ 173°; Лит.: [328] 112

3900. **серебра иодат** бц. ромбические крист. $AgIO_3$; M 282,77; $T_{пл}$ 200°; Раств.: вода: 0,003 (10°), 0,019 (60°); Пл.: 5,525 (20°, г/см^3, т.); рПР (0) = 7,5 (20°, вода); Лит.: [897] 206-207, [328] 113

3901. **серебра иодид** желт. кубические крист. AgI; M 234,77; $T_{пл}$ 554°; $T_{разл}$ 554°; Раств.: аммиак жидкий: 531 (0°), вода: 0,0000003 (20°), диоксид серы: 0,016 (0°); Пл.: 5,71 (20°, г/см^3, т.); рПР (0) = 15,96 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -61,9 (т); ΔG^0_{298}: -66,4 (т); S^0_{298}: 115,5 (т); C_p^0: 57 (т); $\Delta H_{пл}$: 9,41; Лит.: [377] 508-509, [393] 71-72, [611] 259-263, [768] 98

3902. **серебра карбонат** светло-желт. моноклинные крист. Ag_2CO_3; M 275,75; $T_{разл}$ 120°; Раств.: вода: 0,0032 (20°), 0,05 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 6,077 (20°, г/см^3, т.); рПР (0) = 11,09 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -506,1 (т); ΔG^0_{298}: -437,2 (т); S^0_{298}: 167,4 (т); C_p^0: 112,5 (т); Лит.: [328] 113, [768] 98

3903. **серебра лаурат** (лауриновой кислоты серебрянная соль) бел. триклинные крист. $CH_3(CH_2)_{10}COOAg$; M 307,19; $T_{пл}$ 212,5°; Раств.: эф.: 0,008 (15°), этанол: 0,007 (25°); рПР (0) = 9,3 (25°, вода); Лит.: [640] 280, [897] 206-207; Синт.: [667] 470

3904. **серебра молибдат** желт. кубические крист. Ag_2MoO_4; M 375,674; $T_{пл}$ 483°; Раств.: вода: 0,00386 (25°); Лит.: [898] 181, [328] 114

3905. **серебра нитрат** (серебро азотнокислое) бц. ромбические крист. $AgNO_3$; M 169,87; $T_{пл}$ 209,7°; $T_{разл}$ 300°; Раств.: ацетон: 0,44 (18°), вода: 122,2 (0°), 173,2 (10°), 222,5 (20°), 249,6 (25°), 274,5 (30°), 321,9 (40°), 449 (60°), 604 (80°), 770 (100°), метанол: 3,6 (20°), пиридин: 33,6 (20°), этанол: р.2,12 (20°); Пл.: 4,352 (19°, г/см^3, т.); Вязк.: 3,77 (244°), 3,04 (275°), 2,29 (342°); Пов.нат.: 149 (220°), 144 (300°); ΔH^0_{298}: -124,5 (т); ΔG^0_{298}: -33,6 (т); S^0_{298}: 140,9 (т); C_p^0: 93,05 (т); Лит.: [1023] 322, [1026] 522, [393] 109, [768] 98

3906. **серебра нитрид** черн. кубические крист. Ag_3N; M 337,62; $T_{разл}$ 165°; Разл. на: серебро, азот; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 9, (19°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: 199,1 (т); Лит.: [821] 1094-1095; Синт.: [821] 1094, [824] 482-483

3907. **серебра нитрит** бц. ромбические крист. $AgNO_2$; M 153,88; $T_{разл}$ 140°; Разл. на: серебро, азота(IV) оксид; Раств.: вода: 0,155 (0°), 0,41 (25°), 1,363 (60°), этанол: н.р.; Пл.: 4,453 (26°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 206-207, [1022] 263, [376] 431, [766] 16-17, [974] 271

3908. **серебра оксалат** бц. моноклинные крист. $Ag_2C_2O_4$; M 303,74; $T_{разл}$ 140°; Раств.: вода: 0,0034 (18°); Пл.: 5,029 (4°, г/см^3, т.); рПР (0) = 10,46 (20°, вода); Лит.: [897] 208-209

3909. **серебра оксид** бур. кубические крист. Ag_2O; M 231,74; $T_{разл}$ 200°; Раств.: вода: 0,0013 (20°), 0,0053 (80°), этанол: н.р.; Пл.: 7,3 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -31,1 (т); ΔG^0_{298}: -11,3 (т); S^0_{298}: 121 (т); C_p^0: 65,98 (т); Лит.: [1023] 323, [768] 98; Синт.: [821] 1089

3910. **серебра(I, III) оксид** темно-сер. кубические крист. Ag_2O_2; M 247,735; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,44 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 98, [905] 400-401

3911. **серебра ортоарсенит** желт. пор. Ag_3AsO_3; M 446,53; $T_{пл}$ 150°; $T_{разл}$ 150°; Раств.: вода: 0,0005 (20°), укс.: р., этанол: н.р.; Лит.: [897] 206-207

3912. **серебра перманганат** (silver permanganate) темно-фиолетов. моноклинные крист. $AgMnO_4$; M 226,81; CAS 7783-98-4; $T_{разл}$ 160°; Раств.: вода: 0,55 (0°), 0,9 (20°), 1,69 (28.5°), этанол: реаг.; Лит.: [897] 206-207, [1021] 643, [11] 464; Синт.: [824] 669

3913. **серебра перренат** бел. тетрагональные крист. $AgReO_4$; M 358,07; $T_{пл}$ 455°; Раств.: вода: 0,32 (20°); Пл.: 6,96 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [785] 320, [301] 24, [371] 58-59

3914. **серебра перхлорат** бел. кубические крист. $AgClO_4$; M 207,32; $T_{разл}$ 486°; Раств.: вода: 545 (25°), 792,8 (99°), толуол: р., этанол: р.; Пл.: 2,806 (25°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 208-209; Синт.: [821] 1089

3915. **серебра перхлорат моногидрат** бел. крист. $AgClO_4 \cdot H_2O$; M 225,334; $T_{пл}$ 43°; $T_{разл}$ 43°; Лит.: [328] 113

3916. **серебра субфторид** зеленовато-бронзов. крист. Ag_2F; M 234,735; $T_{разл}$ 90°; Разл. на: серебра фторид, серебро; Раств.: вода: реаг., эф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [514] 804, [611] 259, [826] 562-563; Синт.: [824] 133

3917. **серебра сульфат** бел. ромбические крист. Ag_2SO_4; M 311,79; $T_{пл}$ 660°; $T_{разл}$ 1085°; Разл. на: серебро, серы(IV) оксид, кислород; Раств.: вода: 0,57 (0°), 0,69 (10°), 0,8 (20°), 0,84 (25°), 0,89 (30°), 0,98 (40°), 1,15 (60°), 1,3 (80°), 1,41 (100°), серная кислота 100%: р., этанол: н.р.; Пл.: 5,45 (29°, г/см^3, т.); рПР (0) = 4,7 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -717,2 (т); ΔG^0_{298}: -619,6 (т); S^0_{298}: 199,8 (т); C_p^0: 131,4 (т); $\Delta H_{пл}$: 17,9; Лит.: [611] 267, [768] 98-99

3918. **серебра сульфид альфа-форма** (аргентит) черн. кубические крист. Ag_2S; M 247,8; $T_{пл}$ 825°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,317 (20°, г/см^3, т.); рПР (0) = 49,2 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -32,8 (т); ΔG^0_{298}: -40,8 (т); S^0_{298}: 144 (т); C_p^0: 76,53 (т); $\Delta H_{пл}$: 14,06; Лит.: [611] 268, [767] 100

3919. **серебра сульфид бета-форма** (акантит) черн. ромбические крист. Ag_2S; M 247,8; $T_{пл}$ 842°; Пл.: 7,326 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [767] 100

3920. **серебра сульфит** бел. крист. Ag_2SO_3; M 295,8; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: о.м.р.; Лит.: [897] 208-209

3921. **серебра тетразолат** $AgCHN_4$; M 176,914; $T_{разл}$ 224°; Лит.: [963] 581, 583

3922. **серебра тетрафторборат** $AgBF_4$; M 194,7; $T_{разл}$ 200°; Лит.: [974] 264-266

3923. **серебра трифторацетат** (silver trifluoroacetate) бел. пор. CF_3COOAg; M 220,9; CAS 2966-50-9; $T_{пл}$ 251-255°; Раств.: бензол: 7,2 (20°), диоксан: р., эф.: 6,3 (20°), толуол: р., трифторукс.: 17,9 (30°); Лит.: [11] 464, [974] 434

3924. **серебра фосфат** (серебра ортофосфат) желт. кубические крист. Ag_3PO_4; M 418,58; $T_{пл}$ 849°; Лит.: [371] 60-61

3925. **серебра фторид** светло-желт. кубические крист. AgF; M 126,87; $T_{пл}$ 435°; Раств.: вода: 85,8 (0°), 119,8 (10°), 172 (20°), 179,6 (25°), 190,1 (30°), 216 (50°), этанол: м.р.; Пл.: 5,852 (15°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -206 (т); ΔG^0_{298}: -187,9 (т); S^0_{298}: 83,7 (т); C_p^0: 48,1 (т); $\Delta H_{пл}$: 17; $\Delta H_{кип}$: 185; Лит.: [611] 259, [768] 99, [826] 563-566

3926. **серебра(II) фторид** (серебра дифторид) темно-коричнев. моноклинные крист. AgF_2; M 145,86; $T_{пл}$ 690°; Раств.: вода: реаг., фтороводород: 0,54 (12°); Пл.: 4,6 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -359,4 (т); Лит.: [115] 157-163, [377] 166, [611] 275, [768] 99, [826] 566-567

3927. **серебра(III) фторид** ярко-красн. крист. AgF_3; M 164,863; $T_{разл}$ 20°; Разл. на: серебра(II) тетрафтораргентат(III), фтор; Лит.: [115] 157-163, [144] 4192-4198

3928. **серебра фульминат** (гремучее серебро) бел. крист. AgONC; M 149,885; $T_{разл}$ 235°; Раств.: ацетон: 0,012 (20°), вода: 0,016 (20°), 2,8 (100°), эф.: 0,015 (20°), этанол: 0,01 (20°); Пл.: 4,09 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [278] 83-87

3929. **серебра хлорат** бел. тетрагональные крист. $AgClO_3$; M 191,319; $T_{пл}$ 230°; Раств.: вода: 8,52 (5°), 18,03 (25°), 23,74 (35°); Лит.: [898] 181, [328] 112

3930. **серебра хлорид** (хлораргирит) бел. кубические крист. AgCl; M 143,32; $T_{пл}$ 455°; $T_{кип}$ 1550°; Раств.: аммиак жидкий: 0,215 (-33,9°), 0,28 (0°), ацетон: 0,0000013 (20°), вода: 0,00009 (10°), 0,0021 (100°), метанол: 0,000006 (20°), пиридин: 5,35 (0°), 1,9 (20°), этанол абсолютный: 0,0000015 (20°); Пл.: 5,56 (20°, г/см^3, т.); рПР (0) = 9,75 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -127,1 (т); ΔG^0_{298}: -109,8 (т); S^0_{298}: 96,11 (т); C_p^0: 50,79 (т); $\Delta H_{пл}$: 13,2; $\Delta H_{кип}$: 184; Лит.: [898] 290, 302, [546] 90, [611] 262, [768] 99

3931. **серебра хлорит** желт. крист. $AgClO_2$; M 175,32; $T_{разл}$ 105°; Раств.: вода: 0,17 (20°); Лит.: [328] 112, [610] 263

3932. **серебра цианид** бц. тригональные крист. AgCN; M 133,89; $T_{пл}$ 350°; Раств.: вода: 0,000023 (20°), диоксид серы: 0,019 (0°); Пл.: 3,95 (20°, г/см^3, т.); рПР (1) = 14,15 (25°, вода); ΔH^0_{298}: 145,9 (т); ΔG^0_{298}: 156,9 (т); S^0_{298}: 107,2 (т); C_p^0: 66,73 (т); $\Delta H_{пл}$: 11,5; Лит.: [768] 99

3933. **серебро** (silver) бел. кубические мет. Ag; M 107,87; $T_{пл}$ 960,5°; $T_{кип}$ 2167°; Раств.: вода: 0,0000035 (20°), ртуть: м.р.0,042 (18°); Пл.: 10,5 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,01 (1028°), 0,1 (1163°), 1 (1330°), 10 (1543°), 100 (1825°); Вязк.: 2,98 (1200°); Пов.нат.: 1140 (900°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 42,55 (т); C_p^0: 25,4 (т); $\Delta H_{пл}$: 11,3; $\Delta H_{кип}$: 251,5; Лит.: [617] 10, [891] 5, [1023] 323-324, [386] 51, [611] 244-245, [766] 7-14, [768] 98

3934. **l-серин** (l-альфа-амино-бета-гидроксипропионовая кислота) гексагональные крист. (р.п. вода) $HOCH_2CH(NH_2)COOH$; M 105,1; $T_{пл}$ 228°; $T_{разл}$ 228°; Раств.: бензол: н.р., вода: 25 (20°), эф.: н.р., укс.: н.р., этанол: н.р.; Давл. паров: 0,0001 (150°); pK_{BH^+} (1) = 2,21 (25°, вода); pK_a (1) = 9,15 (25°, вода); pK_a (2) = 13,6 (25°, вода); Лит.: [768] 178, [943] 299

3935. **серная кислота** (sulfuric acid) бц. вязкая ж. H_2SO_4; M 98,07; CAS 7664-93-9; $T_{пл}$ 10,31°; $T_{кип}$ 279,6°; Раств.: вода: смеш., этанол: реаг.; Пл.: 1,8305 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,429 (20°); Давл. паров: 1 (145,8°), 10 (194,2°), 100 (257°); H_0 (1) = -11,94 (25°); pK_a (1) = -3 (25°, вода); pK_a (2) = 1,9 (25°, вода); pK_s () = 3,6 (25°); ΔH^0_{298}: -814,2 (ж); ΔG^0_{298}: -690,3 (ж); S^0_{298}: 156,9 (ж); C_p^0: 138,9 (ж); $\Delta H_{пл}$: 10,7; $\Delta H_{кип}$: 50,2; Лит.: [637] 147, [898] 118, 522-523, [11] 479, [187] 47, [260], [274] 147, [377] 59-64, [610] 60, [768] 97, [880] 61

3936. **серной кислоты диамид** бц. крист. $(H_2N)_2SO_2$; M 96,109; $T_{пл}$ 93°; $T_{разл}$ 94°; Лит.: [377] 90

3937. **сероводород** (водород сернистый, сероводородная кислота) бц. г. H_2S; M 34,08; $T_{пл}$ -85,6°; $T_{кип}$ -60,35°; pK_a (1) = 7,2 (25°, вода); pK_a (2) = 14 (25°, вода); ДП: 8,99 (-78°) ; Ск.зв.: 1497 (-76°, состояние среды - жидкость); ΔH^0_{298}: -21 (г); ΔG^0_{298}: -33,8 (г); S^0_{298}: 205,7 (г); C_p^0: 34,2 (г); $\Delta H_{пл}$: 2,38; $\Delta H_{кип}$: 18,7; $T_{крит}$: 100,4; $P_{крит}$: 9,01; $Пл_{крит}$: 0,349; Лит.: [339] 51-53, [895] 51-53, [377] 37-38, [393] 51-52, [610] 323-324, [768] 97

3938. **серотонин** (5-гидрокситриптамин, 5-окси-3-бета-аминоэтилиндол, 5-окситриптамин) $C_{10}H_{12}N_2O$; M 176,219; $T_{пл}$ 210°; Раств.: вода: р., орг. р-ли: н.р.; pK_a (1) = 9,8 (25°, вода); pK_a (2) = 11,1 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 160 (мыши); Лит.: [1023] 331, [1026] 523, [202] 1984

3939. **серы гипофторит-пентафторид** желт. SF_5OF; M 162,055; $T_{пл}$ -86°; $T_{кип}$ -35,1°; $T_{разл}$ 210°; Разл. на: серы(VI) фторид, кислород; Лит.: [377] 43, [610] 335

3940. **серы(VI) диоксид-дифторид** (сульфурилфторид) бц. г. SO_2F_2; М 102,061; $Т_{пл}$ -135,81°; $Т_{кип}$ -55,37°; Лит.: [857] 50-53, [1023] 474

3941. **серы(VI) диоксид-дихлорид** (сульфурилхлорид) бц. дымящая ж. SO_2Cl_2; М 134,96; $Т_{пл}$ -54°; $Т_{кип}$ 69,5°; $Т_{разл}$ 160°; Разл. на: хлор, серы(IV) оксид; Раств.: бензол: р., вода: реаг., укс.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,66 (20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 10 (-24,7°), 100 (17,9°); Дип.: 1,8 (20°); ΔH^0_{298}: -391,2 (ж); ΔG^0_{298}: -305 (ж); S^0_{298}: 216,3 (ж); C_p^0: 131,4 (ж); $\Delta H_{кип}$: 28; Лит.: [1023] 474, [377] 47-48, [768] 98

3942. **серы(VI) диоксид-пероксид** бел. крист. SO_4; М 96,063; $Т_{разл}$ 3°; Лит.: [1054] 103, [377] 56-57

3943. **серы(VI) диоксид-фторид-хлорид** $ClSO_2F$; М 118,515; $Т_{пл}$ -124,7°; $Т_{кип}$ 7,1°; Лит.: [857] 53

3944. **серы(IV) оксид** (серы диоксид) бц. г. SO_2; М 64,06; $Т_{пл}$ -75,5°; $Т_{кип}$ -10,01°; $Т_{разл}$ 2800°; Раств.: бензол: 14,67 (30°), вода: 22,8 (0°), 11,5 (20°), 2,1 (90°), эф.: 138 (0°), метанол: 246 (0°), 70 (20°), нитробензол: 267,4 (20°), серная кислота 100%: 3,88 (20°), 2,21 (40°), 1,47 (60°), укс.: р., этанол: 115 (0°), 52,6 (20°); Пл.: 0,002927 (20°, г/см^3, г.); Давл. паров: 0,1 (-111,6°), 1 (-96,2°), 10 (-77,4°), 100 (-47,9°); ДП: 17,7 (-21°) ; Дип.: 1,67 (20°); ΔH^0_{298}: -296,9 (г); ΔG^0_{298}: -300,2 (г); S^0_{298}: 248,1 (г); C_p^0: 39,9 (г); $\Delta H_{пл}$: 7,4; $\Delta H_{кип}$: 24,9; $Т_{крит}$: 157,5; $P_{крит}$: 7,88; $Пл_{крит}$: 0,524; Лит.: [339] 64, [895] 72-73, [895] 67-73, [1023] 332-333, [377] 51-55, [768] 96-97

3945. **серы(VI) оксид-тетрафторид** SOF_4; М 124,058; $Т_{пл}$ -99,6°; $Т_{кип}$ -49°; Лит.: [857] 47

3946. **серы(VI) оксид альфа-форма** (серный ангидрид, серы триоксид) бц. моноклинные крист. SO_3; М 80,06; $Т_{пл}$ 62,2°; Раств.: серная кислота 100%: реаг.; Давл. паров: 0,1 (-32,7°), 1 (-15,5°), 10 (4,3°), 100 (27,4°); Дип.: 0 (20°); ΔH^0_{298}: -439 (ж); ΔG^0_{298}: -368,4 (ж); S^0_{298}: 122 (ж); C_p^0: 180 (ж); $\Delta H_{пл}$: 30; $\Delta H_{кип}$: 40,8; $Т_{крит}$: 218; $P_{крит}$: 8,2; $Пл_{крит}$: 0,633; Лит.: [1023] 333, [768] 97

3947. **серы(VI) оксид бета-форма** (серный ангидрид, серы триоксид) бц. моноклинные крист. SO_3; М 80,06; $Т_{пл}$ 32°; Раств.: серная кислота 100%: реаг.; Давл. паров: 0,1 (-52,5°), 1 (-34,1°), 10 (-12,3°), 100 (13,9°); $\Delta H_{пл}$: 12; $\Delta H_{кип}$: 40,8; $Т_{крит}$: 218; $P_{крит}$: 8,2; $Пл_{крит}$: 0,633; Лит.: [377] 56, [768] 97

3948. **серы(VI) оксид гамма-форма** (серный ангидрид, серы триоксид) бц. ж. SO_3; М 80,06; $Т_{пл}$ 16,8°; Раств.: вода: реаг., серная кислота 100%: реаг.; Пл.: 1,9255 (20°, г/см^3, ж.), 1,904 (25°, г/см^3, ж.), 1,8819 (30°, г/см^3, ж.), 1,8588 (35°, г/см^3, ж.), 1,8335 (40°, г/см^3, ж.), 1,809 (45°, г/см^3, ж.), 1,7812 (50°, г/см^3, ж.), 1,7552 (55°, г/см^3, ж.), 1,732 (60°, г/см^3, ж.), 1,709 (65°, г/см^3, ж.), 1,686 (70°, г/см^3, ж.), 1,637 (80°, г/см^3, ж.), 1,587 (90°, г/см^3, ж.), 1,536 (100°, г/см^3, ж.), 1,419 (130°, г/см^3, ж.), 1,344 (150°, г/см^3, ж.), 1,195 (180°, г/см^3, ж.), 1,038 (200°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 0,1 (-57,8°), 1 (-38,9°), 10 (-16,5°), 100 (10,7°); ДП: 3,11 (18°) ; $\Delta H_{пл}$: 5,61; $\Delta H_{кип}$: 40,8; $Т_{крит}$: 218; $P_{крит}$: 8,2; $Пл_{крит}$: 0,633; Лит.: [895] 83-84, [1023] 333, [377] 55-56, [768] 97

3949. **серы пентафторгипохлорит** SF_5OCl; М 178,509; $Т_{кип}$ 9°; Лит.: [1019] 272

3950. **серы пентафторид-пероксисульфурилфторид** F_5SOOSO_2F; М 242,12; $Т_{кип}$ 54,1°; Лит.: [376] 594

3951. **серы пентафторид-хлорид** г. SF_5Cl; М 162,51; $Т_{кип}$ -21°; Лит.: [468] 71

3952. **серы пентафторэтил-пентафторид** $C_2F_5SF_5$; М 246,07; $Т_{кип}$ 11,3°; Лит.: [66], [541] 331

3953. **серы трифторметил-пентафторид** (трифторметилпентафторсульфид) CF_3SF_5; М 196,063; $Т_{пл}$ -86,9°; $Т_{кип}$ -20,4°; Лит.: [1052] 10-11, 253-260

3954. **серы трифторметил-трифторид** CF_3SF_3; М 158,066; $Т_{пл}$ -110°; $Т_{кип}$ -7°; Лит.: [66]

3955. **серы(IV) фторид** бц. г. SF_4; М 108,05; $Т_{пл}$ -121°; $Т_{кип}$ -38°; Раств.: бензол: р., вода: реаг.; Пл.: 1,919 (-73°, г/см^3, т.); Давл. паров: 80,8 (-73°); ΔH^0_{298}: -770 (г);

ΔG^0_{298}: -725,9 (г); S^0_{298}: 289,8 (г); C_p^0: 70,92 (г); $\Delta H_{кип}$: 22; $T_{крит}$: 91; Лит.: [768] 97, [995]

3956. **серы(VI) фторид** (сера шестифтористая) бц. г. SF_6; M 146,05; $T_{возг}$ -63,8°; Раств.: нитрометан: р.; Пл.: 1,85 (-50°, г/см^3, ж.), 0,0065 (20°, г/см^3, г.); Лит.: [897] 202-203, [377] 40, 42

3957. **серы(II) хлорид** темно-красн. дымящая ж. SCl_2; M 102,97; $T_{пл}$ -123°; $T_{кип}$ 59°; $T_{разл}$ 59°; Разл. на: дисеры дихлорид, хлор; Раств.: бензол: р., вода: р., реаг., эф.: реаг., тетрахлорметан: р., этанол: реаг.; Пл.: 1,62 (15°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (-64°), 10 (-33°), 100 (9°); Дип.: 0,56 (20°); ΔH^0_{298}: -49,4 (ж); ΔG^0_{298}: -79 (ж); C_p^0: 103 (ж); Лит.: [377] 43-44, [768] 97

3958. **серы(IV) хлорид** бц. ж. SCl_4; M 173,88; $T_{пл}$ -30°; $T_{разл}$ -15°; Лит.: [897] 202-203, [79] 562

3959. **син-диацетилфуроксана диоксим** $C_6H_8N_4O_4$; M 200,15; $T_{пл}$ 189°; Лит.: [1058] 283

3960. **сиднокарб** (N-фенилкарбамоил-3-(бета-фенилизопропил)сиднонимин, мезокарб) бел. крист. $C_{18}H_{18}N_4O_2$; M 322,36112; $T_{пл}$ 133-135°; $T_{разл}$ 135°; Раств.: вода: н.р., этанол: т.р.; $ЛД_{50}$: 1780 (мыши, в/б); Лит.: [1023] 339, [554] 121-122, [602] 221

3961. **сиднофен** (3-(бета-фенилизопропил)сиднонимина гидрохлорид, feprosidnine hydrochloride) бел. крист. $C_{11}H_{14}ClN_3O$; M 239,70099; $T_{пл}$ 158°; Раств.: вода: л.р., этанол: р.; Лит.: [1026] 524, [554] 104-105

3962. **силилкалий** бц. крист. $KSiH_3$; M 70,2; $T_{разл}$ 200°; Лит.: [376] 320

3963. **3-силилпентасилан** бц. ж. Si_6H_{14}; M 182,62; $T_{пл}$ -78,4°; Лит.: [376] 319

3964. **2-силилтетрасилан** бц. ж. Si_5H_{12}; M 152,52; $T_{пл}$ -109,8°; Лит.: [376] 319

3965. **2-силилтрисилан** бц. ж. $(SiH_3)_3SiH$; M 122,42; $T_{пл}$ -99,4°; Лит.: [376] 319

3966. **силлиманит** бц. ромбические крист. Al_2O_5Si; M 162,05; $T_{пл}$ 1860°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,23 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 18-19

3967. **синэстрол** (гексэстрол) бел. крист. $HOC_6H_4CH(C_2H_5)CH(C_2H_5)C_6H_4OH$; M 270,366; $T_{пл}$ 185°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., хлф.: м.р., этанол: л.р.; Лит.: [1026] 528, [284] 452

3968. **бета-ситостерин** (5-стигмастен-3бета-ол) $C_{29}H_{48}O$; M 412,69; $T_{пл}$ 140°; Лит.: [1026] 528

3969. **скандий** (scandium) серебристо-бел. гексагональные мет. Sc; M 44,96; $T_{пл}$ 1541°; $T_{кип}$ 2850°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 3,02 (25°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,01 (1427°), 0,1 (1597°), 1 (1800°), 10 (2160°), 100 (2380°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 34,3 (т); Лит.: [1023] 359-360, [386] 51, [497] 8-42, [768] 99

3970. **скандия гидроксид** крист. $Sc(OH)_3$; M 95,98; $T_{разл}$ 250-460°; pK_b (3) = 9,12 (25°, вода); Лит.: [898] 81, [1026] 529, [611] 74

3971. **скандия метафосфат** моноклинные крист. $Sc(PO_3)_3$; M 281,872; $T_{разл}$ 1200°; Лит.: [1023] 360

3972. **скандия оксид** бел. кубические крист. Sc_2O_3; M 137,91; $T_{пл}$ 2300°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 3,8 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1908,6 (т); ΔG^0_{298}: -1917,5 (т); S^0_{298}: 77 (т); Лит.: [768] 99

3973. **скандия фосфат** ромбические крист. $ScPO_4$; M 139,93; $T_{пл}$ 1780°; Лит.: [1023] 360

3974. **скандия фторид** тригональные крист. ScF_3; M 101,951; $T_{пл}$ 1552°; $T_{кип}$ 1607°; Лит.: [1023] 360

3975. **скандия хлорид** тригональные крист. $ScCl_3$; M 151,32; $T_{пл}$ 967°; $T_{кип}$ 975°; Лит.: [1023] 360

3976. **сквалан** (2,6,10,15,19,23-гексаметилтетракозан, пергидросквален, спинакан) бц. ж. $C_{30}H_{62}$; M 422,83; $T_{пл}$ -38°; $T_{кип}$ 350°; Пл.: 0,8115 (15°, г/см^3, ж.); Лит.: [1023] 361, [1026] 529, [54] 1.310

3977. **сквален** (2,6,10,15,19,23-гексаметилтетракоза-2,6,10,14,18,22-гексаен, спинацен) бц. маслянистая ж. $C_{30}H_{50}$; М 410,718; $T_{пл}$ -20°; Раств.: эф.: р., укс.: м.р., хлф.: р., этанол: м.р.; Давл. паров: 1 (213°); Лит.: [57] 370, [1023] 361, [54] 1.310, [415] 150

3978. **склареол** (лабден-14-диол-8,13) $C_{20}H_{36}O_2$; М 308,5; $T_{пл}$ 106°; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; Пл.: 0,9568 (110°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 0,25 (164°); Лит.: [1023] 362, [1026] 530

3979. **скополамина гидробромид** бц. крист. $C_{17}H_{22}BrNO_4$; М 384,265; $T_{пл}$ 194°; Раств.: вода: л.р., хлф.: о.м.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 350

3980. **l-скополамин моногидрат** $C_{17}H_{23}NO_5$; М 321,37; $T_{пл}$ 57°; Раств.: бензол: т.р., вода: р., эф.: л.р., хлф.: р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 952-953

3981. **слизевая кислота** (муциновая кислота) бц. призматические крист. (р.п. вода) $HOOC(CHOH)_4COOH$; М 210,15; $T_{пл}$ 213-214°; pK_a (1) = 3,21 (25°, вода); Лит.: [897] 810-811, [898] 93

3982. **соланидин** игольчатые крист. (р.п. диэтиловый эфир) $C_{27}H_{43}NO$; М 397,65; $T_{пл}$ 219°; Раств.: вода: т.р., эф.: т.р., хлф.: р., этанол: р. (78°); Лит.: [897] 952-953, [477] 1131-1133, [606] 402-403

3983. **соланин** игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_{45}H_{73}NO_{15}$; М 868,09; $T_{пл}$ 285°; $T_{разл}$ 285°; Раств.: вода: 0,002604 (15°), эф.: н.р., этанол: р. (78°); $pK_{BH}{}^+$ (1) = 7,34 (25°, вода); Лит.: [620] 227, [897] 952-953, [477] 1131-1133

3984. **транс-транс-сорбиновая кислота** (2-транс,4-транс-гексадиеновая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $CH_3CH{=}CHCH{=}CHCOOH$; М 112,3; $T_{пл}$ 134,5°; $T_{кип}$ 228°; $T_{разл}$ 228°; Раств.: бензол: л.р. (80°), вода: т.р. (20°), л.р. (100°), эф.: л.р., этанол: л.р.; pK_a (1) = 4,77 (25°, вода); Лит.: [897] 952-953, [1023] 388-389, [54] 8.50

3985. **цис-транс-сорбиновая кислота** игольчатые крист. $CH_3CH{=}CHCH{=}CHCOOH$; М 112,3; $T_{пл}$ 35°; Лит.: [897] 952-953

3986. **d-сорбит** (глюцитол, сорбитол) бц. игольчатые крист. $HOCH_2(CHOH)_4CH_2OH$; М 182,17; $T_{пл}$ 110°; Раств.: вода: х.р., этанол: пл.р.; Лит.: [638] 960, [1023] 389, [625] 144

3987. **сорбитанмоностеарат** крист. $C_{24}H_{46}O_6$; М 430,62; $T_{пл}$ 53°; Раств.: ацетон: н.р., вода: н.р., диоксан: пл.р., тетрахлорметан: пл.р., толуол: пл.р., уайт-спирит: н.р., этанол: пл.р., этилацетат: н.р.; Лит.: [1026] 536

3988. **D-сорбоза** (псевдотагатоза) ромбические крист. (р.п. этанол) $C_6H_{12}O_6$; М 180,2; $T_{пл}$ 165°; Раств.: вода: р.; Лит.: [832] 342-343

3989. **спиропентан** (спиро[2.2]пентан) C_5H_8; М 68,117; $T_{пл}$ -107°; $T_{кип}$ 39,03°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 0,7551 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4122 (20°); $\Delta H^0{}_{298}$: -174,84 (г); $\Delta G^0{}_{298}$: 265,3 (г); $S^0{}_{298}$: 282,4 (г); $C_p{}^0$: 88,17 (г); $\Delta H_{пл}$: 6,438; $\Delta H_{кип}$: 26,75; Лит.: [637] 167, 355, [1026] 539

3990. **стеариновая кислота** (октадекановая кислота, октадециловая кислота) бц. моноклинные крист. $CH_3(CH_2)_{16}COOH$; М 284,48; $T_{пл}$ 69,4-72°; $T_{кип}$ 370°; $T_{разл}$ 370°; Раств.: бензол: р., вода: 0,034 (25°), 0,1 (37°), эф.: л.р., тетрахлорметан: р., хлф.: р., этанол: 3,16 (20°), 24,9 (40°); Лит.: [897] 952-953, [1026] 541

3991. **стеариновой кислоты амид** $CH_3(CH_2)_{15}CH_2CONH_2$; М 283,492; $T_{пл}$ 109,7°; Лит.: [1026] 541

3992. **стеариновой кислоты метиловый эфир** (метилстеарат) бц. крист. (р.п. диэтиловый эфир) $C_{17}H_{35}COOCH_3$; М 298,51; $T_{пл}$ 37,8°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Давл. паров: 1 (156°), 15 (215°); Лит.: [642] 15, [897] 954-955

3993. **стеариновой кислоты хлорангидрид** $CH_3(CH_2)_{15}CH_2COCl$; М 302,923; $T_{пл}$ 23°; Лит.: [1026] 541

3994. **стеароил-бета-лизолецитин** игольчатые крист. $C_{26}H_{56}NO_8P$; М 541,699; $T_{пл}$ 257,5-258,5°; Лит.: [415] 147

3995. **стевиозид** бел. крист. $C_{38}H_{60}O_{18}$; M 804,87; $T_{пл}$ 198°; Лит.: [179] 342-347, [520] 61-62, [625] 138-139

3996. **стибин** бц. г. SbH_3; M 124,77; $T_{пл}$ -88°; $T_{кип}$ -18,4°; $T_{разл}$ 20°; Раств.: бензол: р., вода: 0,1095 (20°), эф.: р., сероуглерод: р., этанол: р.; ΔH^0_{298}: 145,1 (г); ΔG^0_{298}: 147,6 (г); S^0_{298}: 233 (г); C_p^0: 41,38 (г); $\Delta H_{кип}$: 21,1; Лит.: [1026] 554-555, [54] 3.17, [376] 519, 521, [768] 101

3997. **стибония гексафторантимонат** бц. крист. $SbH_4[SbF_6]$; M 361,54; $T_{разл}$ -70°; Лит.: [376] 519

3998. **стирол** (styrene, винилбензол) бц. ж. $C_6H_5CH{=}CH_2$; M 116,16; $T_{пл}$ -30,628°; $T_{кип}$ 145,2°; Раств.: ацетон: р., бензол: смеш., вода: 0,031 (20°), 0,05 (40°), эф.: р., метанол: р., петр.эф.: смеш., сероуглерод: р., этанол: р.; Пл.: 0,906 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,54682 (20°); $ЛД_{50}$: 5000 (крысы, п/о); Лит.: [54] 1.310, [245] 79, [768] 179; Синт.: [317] 494-495

3999. **стрихнин** бц. ромбические крист. $C_{21}H_{22}N_2O_2$; M 334,42; CAS 57-24-9; $T_{пл}$ 282°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: м.р.0,016 (25°), эф.: м.р., пиридин: р., хлф.: х.р., этанол: р.; Пл.: 1,36 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 5 (270°); pK_{BH^+} (1) = 8 (25°, вода); pK_{BH^+} (2) = 2,3 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 0,5 (кошки, п/о), 0,33 (кошки, в/в), 0,6 (кролики, п/о), 0,4 (кролики, в/в), 2,35-16 (крысы, п/о), 2 (мыши, п/о), 0,12 (мыши, в/в), 0,4 (мыши, в/м), 0,47 (мыши, п/к), 0,98 (мыши, в/б), 0,5 (собаки, п/о), 0,8 (собаки, в/в), 0,35 (собаки, п/к), 3 (утки, п/о), 5-120 (человек, п/о); Лит.: [898] 103, [1023] 441, [1024] 530, [73] 199-205

4000. **стрихнина нитрат** бц. игольчатые крист. $C_{21}H_{23}N_3O_5$; M 397,42; $T_{пл}$ 289°; Раств.: вода: 1,6 (15°), 12,5 (80°), эф.: н.р., этанол: т.р.; Лит.: [891] 77, [1023] 441, [284] 386

4001. **стронций** (strontium) серебристо-бел. кубические мет. Sr; M 87,62; $T_{пл}$ 768°; $T_{кип}$ 1390°; Раств.: аммиак жидкий: р., вода: реаг.; Пл.: 2,63 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,01 (533°), 0,1 (621°), 1 (733°), 10 (877°), 100 (1097°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 53,1 (т); C_p^0: 27,2 (т); $\Delta H_{пл}$: 9,2; $\Delta H_{кип}$: 141,4; Лит.: [1090] 195, [386] 51, [475] 309-316, [768] 99

4002. **стронция азид** бел. крист. $Sr(N_3)_2$; M 171,68; $T_{разл}$ 140-196°; Раств.: ацетон: н.р., вода: р.45,83 (16°), этанол: н.р.; Лит.: [617] 81, [1089] 19-20, [278] 244-245

4003. **стронция бромид** бц. ромбические крист. $SrBr_2$; M 247,43; $T_{пл}$ 643°; Раств.: аммиак жидкий: 0,008 (0°), ацетон: 0,6 (20°), вода: 88 (0°), 100 (20°), 113 (40°), 135 (60°), 175 (80°), 227 (104°), метанол: 119,4 (20°), 136 (60°), этанол: 63,9 (20°), 75,5 (60°); Пл.: 4,22 (20°, г/см^3, т.); Пов.нат.: 147 (700°), 143 (800°), 138,5 (900°), 134 (1000°); ΔH^0_{298}: -715,9 (т); ΔG^0_{298}: -694,5 (т); S^0_{298}: 135,6 (т); C_p^0: 75,35 (т); Лит.: [768] 99

4004. **стронция бромид гексагидрат** бц. тригональные крист. $SrBr_2 \cdot 6H_2O$; M 355,52; $T_{разл}$ 88,6°; Раств.: ацетон: м.р., вода: х.р., эф.: н.р., метанол: р., этанол: р.; Пл.: 2,36 (18°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 99

4005. **стронция гидрид** бц. крист. SrH_2; M 89,636; $T_{разл}$ 800°; Лит.: [747] 15

4006. **стронция гидроксид** бц. крист. $Sr(OH)_2$; M 121,63; $T_{пл}$ 375°; $T_{разл}$ 400°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,41 (0°), 0,56 (10°), 0,81 (20°), 1,01 (25°), 1,23 (30°), 1,77 (40°), 3,68 (60°), 8,3 (80°), 27,9 (100°), метанол: р.; Пл.: 3,625 (20°, г/см^3, т.); pK_b (2) = 0,82 (25°, вода); ΔH^0_{298}: -959,4 (т); ΔG^0_{298}: -870,3 (т); S^0_{298}: 86,6 (т); Лит.: [768] 99

4007. **стронция гидроксид октагидрат** бц. тетрагональные крист. $Sr(OH)_2 \cdot 8H_2O$; M 265,75; $T_{разл}$ 100°; Разл. на: стронция гидроксид, вода; Раств.: ацетон: н.р., вода: х.р. (100°), р., метанол: р.; Пл.: 1,9 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 99

4008. **стронция гипонитрит пентагидрат** крист. $SrN_2O_2 \cdot 5H_2O$; M 237,71; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 2,173 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 210-211

4009. **стронция иодид** бц. пластинчатые крист. SrI_2; M 341,43; $T_{пл}$ 515°; Раств.: аммиак жидкий: 0,31 (0°), вода: 164 (0°), 179 (20°), 196 (40°), 217 (60°), 277 (80°),

370 (100°), 421 (120°), эф.: н.р., метанол: р., этанол: р.; Пл.: 4,549 (25°, г/см^3, т.); Пов.нат.: 111 (600°), 110 (700°), 106 (770°); ΔH^0_{298}: -566,9 (т); ΔG^0_{298}: -559,8 (т); S^0_{298}: 159 (т); C_p^0: 81,6 (т); Лит.: [768] 100

4010. **стронция карбид** черн. тетрагональные крист. SrC_2; М 111,64; $T_{пл}$ 1700°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 3,2 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 214-215, [981] 297

4011. **стронция карбонат** бц. ромбические крист. $SrCO_3$; М 147,63; $T_{разл}$ 1211°; Раств.: вода: 0,0011 (18°), 0,065 (100°); Пл.: 3,7 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1218,4 (т); ΔG^0_{298}: -1137,6 (т); S^0_{298}: 97,1 (т); C_p^0: 81,42 (т); Лит.: [768] 100

4012. **стронция нитрат** бц. кубические крист. $Sr(NO_3)_2$; М 211,63; $T_{пл}$ 645°; $T_{разл}$ 645°; Разл. на: стронция нитрит, кислород; Раств.: аммиак жидкий: 40,4 (0°), ацетон: м.р., вода: 39,5 (0°), 53,6 (10°), 70,5 (20°), 79,5 (25°), 88,7 (30°), 90,1 (40°), 93,8 (60°), 98 (80°), 102 (100°), гидразин: р., изопропанол: 0,002 (20°), метанол: м.р., пиридин: 0,7 (20°), этанол: 0,009 (20°); Пл.: 2,986 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -984,08 (т); ΔG^0_{298}: -778,2 (т); S^0_{298}: 194,6 (т); C_p^0: 149,91 (т); $ЛД_{50}$: 1020 (б. мыши, в/ж); Лит.: [1023] 443, [545] 93, [611] 175, [747] 16, [768] 100

4013. **стронция нитрат тетрагидрат** бц. моноклинные крист. $Sr(NO_3)_2 \cdot 4H_2O$; М 283,69; $T_{разл}$ 29,3-100°; Разл. на: стронция нитрат, вода; Раств.: вода: х.р., метанол: м.р., этанол: м.р.; Пл.: 2,2 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -2161 (т); S^0_{298}: 364 (т); Лит.: [1023] 443, [768] 100

4014. **стронция нитрит** бц. крист. $Sr(NO_2)_2$; М 179,63; $T_{разл}$ 240°; Раств.: вода: 64,7 (19°), 139 (100°); Пл.: 2,867 (27°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 210-211

4015. **стронция оксид** бц. кубические крист. SrO; М 103,62; $T_{пл}$ 2430°; Раств.: ацетон: н.р., вода: реаг., эф.: н.р., метанол: м.р., этанол: м.р.; Пл.: 4,7 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (2068°), 1 (2262°); ΔH^0_{298}: -590,4 (т); ΔG^0_{298}: -559,8 (т); S^0_{298}: 54,4 (т); C_p^0: 44,52 (т); Лит.: [768] 100

4016. **стронция ортосиликат** Sr_2SiO_4; М 267,323; $T_{пл}$ 2325°; Лит.: [1026] 547

4017. **стронция перманганат тригидрат** пурпурн. кубические крист. $Sr(MnO_4)_2 \cdot 3H_2O$; М 379,54; $T_{разл}$ 175°; Раств.: вода: 250 (18°); Пл.: 2,75 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [638] 292

4018. **стронция пероксид** бел. крист. SrO_2; М 119,62; $T_{разл}$ 900°; Лит.: [729] 308-309, [1026] 547

4019. **стронция перхлорат** крист. $Sr(ClO_4)_2$; М 286,52; $T_{разл}$ 415-470°; Раств.: ацетон: 150,1 (25°), этанол: 180,7 (25°); Лит.: [898] 296, [1026] 547

4020. **стронция сульфат** (целестин) бц. ромбические крист. $SrSO_4$; М 183,68; $T_{разл}$ 1580°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,0132 (20°), 0,0113 (95°), серная кислота 100%: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 3,96 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1451 (т); ΔG^0_{298}: -1334,3 (т); S^0_{298}: 119,7 (т); Лит.: [768] 100

4021. **стронция сульфид** бц. кубические крист. SrS; М 119,68; $T_{пл}$ 2000°; Раств.: ацетон: н.р., вода: о.м.р.; Пл.: 3,7 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -452,3 (т); ΔG^0_{298}: -447,7 (т); S^0_{298}: 68,2 (т); C_p^0: 48,7 (т); Лит.: [768] 100

4022. **стронция тиосульфат моногидрат** бц. моноклинные крист. $SrS_2O_3 \cdot H_2O$; М 217,76; $T_{разл}$ 189°; Разл. на: стронция тиосульфат, вода; Пл.: 2,916 (25°, к в.4, т.); Лит.: [638] 293

4023. **стронция тиосульфат пентагидрат** бц. моноклинные крист. $SrS_2O_3 \cdot 5H_2O$; М 289,82; $T_{разл}$ 100°; Разл. на: стронция тиосульфат моногидрат, вода; Раств.: вода: р., этанол: н.р.; Пл.: 2,17 (17°, к в.4, т.); Лит.: [638] 293

4024. **стронция формиат** крист. $(HCOO)_2Sr$; М 177,66; $T_{пл}$ 71,9°; Раств.: вода: 9,1 (0°), 10,6 (10°), 12,7 (20°), 34,4 (100°); Лит.: [516] 487, [891] 272, [54] 5.22

4025. **стронция фторид** бц. кубические крист. SrF_2; М 125,62; $T_{пл}$ 1190°; $T_{кип}$ 2490°; Раств.: ацетон: м.р., вода: 0,012 (20°), эф.: м.р., фтороводород: р., этанол: м.р.; Пл.: 4,24 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (1600°), 10 (1827°), 100 (2128°); ΔH^0_{298}:

-1209,2 (т); ΔG^0_{298}: -1160,6 (т); S^0_{298}: 81,6 (т); C_p^0: 68,2 (т); $\Delta H_{пл}$: 18; $ЛД_{50}$: 10660 (крысы, в/ж); Лит.: [768] 100

4026. **стронция хлорид** бц. кубические крист. $SrCl_2$; М 158,53; $T_{пл}$ 873°; $T_{кип}$ 2030°; Раств.: аммиак жидкий: н.р., ацетон: 55,6 (18°), вода: 44,3 (0°), 53,1 (20°), 55,5 (25°), 58,7 (30°), 65,8 (40°), 84,8 (60°), 93,1 (80°), 102 (100°), глицерин: р., пиридин: н.р., этанол: р.; Пл.: 3,05 (20°, г/см^3, т.); Пов.нат.: 168 (880°), 165 (950°), 162 (1000°), 160 (1040°); ΔH^0_{298}: -828,4 (т); ΔG^0_{298}: -781,2 (т); S^0_{298}: 117 (т); C_p^0: 79,1 (т); $\Delta H_{пл}$: 17,2; $ЛД_{50}$: 1030 (б. мыши, в/ж); Лит.: [768] 100

4027. **стронция хлорид гексагидрат** бц. тригональные крист. $SrCl_2 \cdot 6H_2O$; М 266,62; $T_{разл}$ 61,3°; Разл. на: стронция хлорид дигидрат, вода; Раств.: вода: х.р., этанол: р.; Пл.: 1,933 (17°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -2623,8 (т); ΔG^0_{298}: -2226,8 (т); S^0_{298}: 350,3 (т); Лит.: [768] 100

4028. **стронция хлорид дигидрат** $SrCl_2 \cdot 2H_2O$; М 194,56; $T_{разл}$ 134°; Лит.: [768] 100

4029. **стронция хромат** желт. крист. $SrCrO_4$; М 203,61; $T_{пл}$ 1283°; $T_{разл}$ 1283°; Лит.: [1026] 548

4030. **сукралоза** (1',4,6'-трихлор-1',4,6'-тридезоксигалактосахароза, 1,6-дихлор-бета-D-фруктофуранозил-4-дезокси-4-хлор-альфа-D-галактопиранозид, пищевая добавка E955) бел. крист. ; $T_{пл}$ 125°; $T_{разл}$ 125°; Раств.: вода: 28,2 (20°), 66 (60°); Лит.: [232] 1401, [179] 130-145, [520] 22, [625] 143-144

4031. **суксаметония иодид** (дитилин) бел. крист. $C_{14}H_{30}I_2N_2O_4$; М 544,208; $T_{пл}$ 247-248°; Раств.: вода: л.р., этанол: о.м.р.; Лит.: [554] 236-237, [994] 236

4032. **сулиндак** ((Z)-(6-fluoro-3-(4-methanesulfinylbenzylidene)-2-methyl-3H-inden-1-yl)acetic acid, (Z)-(6-фтор-3-(4-метансульфинилбензилиден)-2-метил-3H-инден-1-ил)уксусная кислота, sulindac) $C_{20}H_{17}FO_3S$; М 356,41; CAS 38194-50-2; $T_{пл}$ 182-185°; $T_{разл}$ 185°; Лит.: [26] 106

4033. **сульгин** (N-(4-аминобензолсульфонил)гуанидин) бел. крист. $H_2NC_6H_4SO_2NHC(NH_2)=NH$; М 214,245; $T_{пл}$ 189-192°; Раств.: ацетон: м.р., вода: о.м.р., этанол: м.р.; Лит.: [1026] 550, [284] 198, [994] 269-270

4034. **сульфадимезин** (2-(4-аминобензолсульфамидо)-4,6-диметилпиримидин) бел. крист. $C_{12}H_{14}N_4O_2S$; М 278,33; $T_{пл}$ 199°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: м.р.; Лит.: [1026] 550, [284] 199, [994] 283-285

4035. **сульфадиметоксин** (6-(4-аминобензолсульфамидо)-2,4-диметоксипиримидин) бел. крист. $C_{12}H_{14}N_4O_4S$; М 310,33; $T_{пл}$ 197-202°; Раств.: вода: м.р., этанол: м.р.; Лит.: [1026] 550, [284] 199

4036. **сульфаминовая кислота** (амидосерная кислота, серной кислоты моноамид) бц. ромбические крист. NH_2SO_3H; М 97,098; $T_{пл}$ 205°; $T_{разл}$ 210-260°; Раств.: ацетон: 0,04 (25°), вода: 12,8 (0°), 17,57 (20°), 22,77 (40°), 27,06 (60°), 32,01 (80°), эф.: 0,01 (25°), метанол: 0,4 (25°), формамид: 0,18 (25°); Пл.: 2,126 (25°, г/см^3, т.); pK_a (1) = 1 (25°, вода); ΔH^0_{298}: -685,9 (т); $ЛД_{50}$: 1600 (крысы), 3100 (мыши); Лит.: [1023] 454, [377] 89-90; Синт.: [824] 251-252

4037. **сульфапиридазин** (6-(4-аминобензолсульфамидо)-3-метоксипиридазин) светло-желт. крист. $C_{11}H_{12}N_4O_3S$; М 280,303; $T_{пл}$ 180-183°; Раств.: вода: р. (100°), м.р.; Лит.: [1026] 550-551, [284] 199, [994] 285-286

4038. **сульфацил-натрий** (N-(4-аминобензолсульфонил)ацетамид-натрий) бел. крист. $H_2NC_6H_4SO_2N(Na)COCH_3 \cdot H_2O$; М 254,24; $T_{пл}$ 183°; Раств.: ацетон: н.р., вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [1026] 551, [284] 198, [994] 267-268

4039. **N-сульфиниланилин** ж. $C_6H_5N{=}S{=}O$; М 139,175; Давл. паров: 12 (80°); Лит.: [645] 397

4040. **3-сульфобензойная кислота** $HO_3SC_6H_4COOH$; М 202,185; $T_{пл}$ 141°; pK_a (1) = 0,31 (25°, вода); pK_a (2) = 3,78 (25°, вода); Лит.: [897] 498-499, [898] 93

4041. **4-сульфобензойная кислота** $HO_3SC_6H_4COOH$; M 202,185; $T_{пл}$ 260°; pK_a (1) = 0,37 (25°, вода); pK_a (2) = 3,72 (25°, вода); Лит.: [897] 498-499, [898] 94

4042. **сульфолан** (тетрагидротиофен-1,1-диоксид, тетраметиленсульфон, тиолан-1,1-диоксид) бц. крист. $(CH_2CH_2)_2SO_2$; M 120,17; $T_{пл}$ 28°; $T_{кип}$ 285°; $T_{разл}$ 285°; Разл. на: этен, серы(IV) оксид; $ЛД_{50}$: 2700 (крысы, п/о), 1700 (мыши, п/о); Лит.: [1023] 467, [1026] 552

4043. **сульфония гексафторантимонат** бел. крист. SH_3SbF_6; M 270,84; CAS 55590-58-4; $T_{разл}$ 90°; Лит.: [87] 2230-2233, [187] 331, [377] 38

4044. **сурик** (свинца (II, IV) оксид, свинца ортоплюмбат) красн. тетрагональные крист. Pb_3O_4; M 685,6; $T_{пл}$ 830°; $T_{разл}$ 550°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,79 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -723,4 (т); ΔG^0_{298}: -606,2 (т); S^0_{298}: 211,3 (т); C_p^0: 146,9 (т); Лит.: [454] 36, [768] 95

4045. **суругатоксин** бц. призматические крист. $C_{25}H_{26}BrN_2O_{11}$; M 610,385; $T_{пл}$ 300°; Лит.: [19] 189-190

4046. **сурьма металлическая** (antimony) серебристо-бел. тригональные мет. Sb; M 121,75; $T_{пл}$ 630,5°; $T_{кип}$ 1634°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,69 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,01 (533°), 0,1 (600°), 1 (731°), 10 (960°), 100 (1289°); Вязк.: 1,5 (650°), 1,26 (700°), 1,05 (850°); Пов.нат.: 368 (750°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 45,69 (т); C_p^0: 25,2 (т); $\Delta H_{пл}$: 20,1; $\Delta H_{кип}$: 124,4; $ЛД_{50}$: 112 (мыши, в/б, сверхчистый металл); Лит.: [1023] 475-477, [376] 515-517, [386] 51, [768] 100

4047. **сурьмы(III) азид** бц. крист. $Sb(N_3)_3$; M 247,82; $T_{разл}$ 130°; Лит.: [40] 508

4048. **сурьмы(III) арсенид** (antimony arsenide) SbAs; M 196,68; $T_{пл}$ 680°; Лит.: [54] 3.17

4049. **сурьмы(III) бромид** бел. крист. $SbBr_3$; M 361,47; $T_{пл}$ 96°; $T_{кип}$ 288°; Пл.: 4,15 (25°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -259,4 (т); Лит.: [376] 522

4050. **сурьмы(III) иодид** красн. крист. SbI_3; M 502,47; $T_{пл}$ 170,5°; $T_{кип}$ 401°; Пл.: 4,92 (22°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -100,4 (т); Лит.: [376] 522

4051. **сурьмы(III) оксид** (валентинит) сер. кубические крист. Sb_2O_3; M 291,5; $T_{пл}$ 656°; $T_{кип}$ 1456°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 5,19 (25°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (512°), 1 (577°), 10 (660°), 100 (953°); ΔH^0_{298}: -1417,1 (т); ΔG^0_{298}: -1250,8 (т); S^0_{298}: 265,3 (т); C_p^0: 209,2 (т); $\Delta H_{пл}$: 110; $\Delta H_{кип}$: 74,5; Лит.: [768] 100

4052. **сурьмы(V) оксид** желт. кубические крист. Sb_2O_5; M 323,5; $T_{разл}$ 350°; Раств.: вода: м.р.; ΔH^0_{298}: -1007,5 (т); ΔG^0_{298}: -864,7 (т); S^0_{298}: 125,1 (т); C_p^0: 117,6 (т); $ЛД_{50}$: 1300 (мыши, в/б); Лит.: [768] 101

4053. **сурьмы(III) селенид** темно-сер. ромбические крист. Sb_2Se_3; M 480,4; $T_{пл}$ 617°; Лит.: [1023] 479

4054. **сурьмы(III) сульфид** (антимонит, стибнит) темно-сер. ромбические крист. Sb_2S_3; M 339,68; $T_{пл}$ 560°; $T_{кип}$ 1160°; Раств.: вода: пл.р.; Пл.: 4,64 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -157,7 (т); ΔG^0_{298}: -156,1 (т); S^0_{298}: 181,6 (т); C_p^0: 123,2 (т); Лит.: [768] 101

4055. **сурьмы(V) сульфид** оранжево-красн. аморфн. пор. Sb_2S_5; M 403,8; $T_{разл}$ 170°; Разл. на: сурьмы(III) сульфид, сера ромбическая; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 4,12 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1023] 479, [768] 101

4056. **сурьмы(III) теллурид** сер. крист. Sb_2Te_3; M 626,32; $T_{пл}$ 621,6°; $T_{кип}$ 1173°; Лит.: [1026] 555

4057. **сурьмы(III) фторид** бц. ромбические крист. SbF_3; M 178,75; $T_{пл}$ 290°; $T_{кип}$ 319°; Раств.: бензол: р., вода: 384,7 (0°), 444,7 (20°), 492,4 (25°), 563,6 (30°), реаг. (100°), диоксан: р., метанол: р., фтороводород: р., этанол: р.; Пл.: 4,385 (25°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -923,4 (т); ΔG^0_{298}: -778 (т); S^0_{298}: 105,4 (т); $ЛД_{50}$: 23 (мыши, п/к); Лит.: [768] 101

4058. **сурьмы(V) фторид** бц. ж. SbF_5; M 216,74; $T_{пл}$ 8,3°; $T_{кип}$ 142,7°; Пл.: 2,99 (23°, г/см^3, т.); Давл. паров: 10 (39,2°); S^0_{298}: 353,1 (г); C_p^0: 107,5 (г); $\Delta H_{кип}$: 43,39;

ΔH^0_{298}: -1630,1 (ж); ЛД$_{50}$: 270 (мыши, п/к); Лит.: [1023] 478, [614] 14, [768] 101; Синт.: [385] 55

4059. **сурьмы(III) хлорид** бц. ромбические крист. $SbCl_3$; М 228,11; Т$_{пл}$ 73,2°; Т$_{кип}$ 233°; Раств.: ацетон: р., вода: 601,6 (0°), 815,8 (15°), 988,1 (25°), 1368 (40°), 1917 (50°), 4531 (60°), смеш. (70°), эф.: р., сероуглерод: р., тетрахлорметан: м.р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 3,14 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (18,1°), 1 (45°), 10 (85,4°), 100 (143°); ДП: 33,2 (75°) ; Дип.: 3,93 (20°); Пов.нат.: 49,6 (74,5°), 42,6 (137°), 38,3 (178°); ΔH^0_{298}: -381,2 (т); ΔG^0_{298}: -322,5 (т); S^0_{298}: 110,5 (т); C_p^0: 183,3 (т); $\Delta H_{пл}$: 12,5; $\Delta H_{кип}$: 45,73; ЛД$_{50}$: 25 (мыши, в/б); Т$_{крит}$: 521; Пл$_{крит}$: 0,842; Лит.: [610] 475, [768] 101

4060. **сурьмы(V) хлорид** светло-желт. ж. $SbCl_5$; М 299,02; Т$_{пл}$ 2,8°; Т$_{кип}$ 140°; Т$_{разл}$ 106°; Раств.: вода: реаг., метанол: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 2,34 (20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 1 (22,2°), 10 (61,2°); ДП: 3,78 (21.5°) ; Дип.: 0 (20°); ΔH^0_{298}: -437,2 (ж); ΔG^0_{298}: -345,35 (ж); S^0_{298}: 295 (ж); $\Delta H_{пл}$: 10; $\Delta H_{кип}$: 48,4; Лит.: [1026] 555, [610] 477, [768] 101

4061. **суфентанил** (sufentanil) $C_{22}H_{30}N_2O_2S$; М 386,552; CAS 56030-54-7; Т$_{пл}$ 96,6°; ЛД$_{50}$: 17,9 (крысы, в/в), 18,7 (мыши, в/в); Лит.: [232] 1402, [26] 223-224, [265] 148-149, [274] 145, [1015] 23

4062. **сфалерит** (цинк сернистый, цинка сульфид) бц. кубические крист. ZnS; М 97,43; Т$_{пл}$ 1775°; Раств.: вода: 0,00000000003 (18°), укс.: н.р.; Пл.: 4,102 (25°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -205,4 (т); ΔG^0_{298}: -200,7 (т); S^0_{298}: 57,74 (т); C_p^0: 45,52 (т); Лит.: [897] 254-255, [900] 120-121, [283] 731-741, [768] 113

4063. **сферофизина дибензоат** (1-гуанидино-4-((3-метилбут-1-ен-1-ил)амино)бутана дибензоат) бел. крист. $C_{24}H_{34}N_4O_4$; М 442,55; Т$_{пл}$ 152°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 406, [670] 678

4064. **сциллирозид** призматические крист. $C_{32}H_{44}O_{12}$; М 620,685; Т$_{пл}$ 168-170°; Лит.: [748] 447

4065. **сциллирозид полугидрат** $C_{64}H_{90}O_{25}$; М 620,69; Т$_{пл}$ 170°; ЛД$_{50}$: 0,43 (крысы, п/о); Лит.: [901] 632-633, [748] 447

4066. **табун** (EA 1205, GA, O-этил-диметиламидо-цианфосфат, tabun, trilon 83, цианфосфорной кислоты диметиламид этилового эфира) бц. ж. $(CH_3)_2N(C_2H_5O)P(O)CN$; М 162,1; CAS 77-81-6; Т$_{пл}$ -50°; Т$_{кип}$ 240°; Т$_{разл}$ 240°; Раств.: вода: 13,6 (20°); Пл.: 1,0778 (20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 12 (108°); ЛД$_{50}$: 0,15 (б. мыши, в/в), 0,6 (б. мыши, п/к), 0,06 (кошки, в/в), 0,2 (кошки, в/м), 0,06 (кролики, в/в), 3,7 (крысы, п/о), 0,8 (крысы, в/м), 0,37 (крысы, п/к), 0,6 (мыши, в/б), 0,08 (собаки, в/в), 5 (человек, п/о), 14 (человек, накожно); Лит.: [193] A1, [326] 252, [825] 79, 89, [1023] 490, [60] 18-19, [255] 115-116, [363] 8-11, [982] 286

4067. **тагатоза** бел. крист. $C_6H_{12}O_6$; М 180,16; CAS 87-81-0; Т$_{пл}$ 133-137°; Раств.: вода: 58 (20°); Лит.: [179] 262-294

4068. **таликарпин** $C_{41}H_{48}N_2O_8$; М 696,828; Т$_{пл}$ 160-161°; Раств.: хлф.: р.; Лит.: [1026] 557

4069. **таллий** (thallium) серебристо-бел. гексагональные мет. Tl; М 204,37; Т$_{пл}$ 304°; Т$_{кип}$ 1475°; Раств.: вода: н.р., ртуть: 74,83 (18°), серная кислота 100%: реаг.; Пл.: 11,85 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 64,18 (т); C_p^0: 26,32 (т); $\Delta H_{пл}$: 4,27; Лит.: [617] 10, [1023] 490-492, [376] 215, [386] 51, [393] 33, [500] 5-7, [768] 101, [884] 4-5, 8, [955] 112

4070. **таллия азид** желт. тетрагональные крист. TlN_3; М 246,39; Т$_{пл}$ 334°; Раств.: вода: 0,3 (16°); Лит.: [897] 216-217, [1089] 14

4071. **таллия ацетат** CH_3COOTl; М 263,43; Т$_{пл}$ 131°; Т$_{разл}$ 200°; Лит.: [1026] 557

4072. **таллия бромид** светло-желт. кубические крист. TlBr; М 284,27; Т$_{пл}$ 460°; Т$_{кип}$ 824°; Раств.: ацетон: р., вода: 0,05 (25°), 0,25 (68°), этанол: р.; Пл.: 7,56 (17°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (367°), 1 (433°), 10 (520°), 100 (652°); ΔH^0_{298}: -172,7 (т);

ΔG^0_{298}: -167,4 (т); S^0_{298}: 122,6 (т); C_p^0: 52,51 (т); $\Delta H_{пл}$: 16,4; $\Delta H_{кип}$: 100,4; Лит.: [768] 101

4073. **таллия гидроксид** светло-желт. игольчатые крист. TlOH; M 221,38; $T_{пл}$ 125°; $T_{разл}$ 125°; Разл. на: таллия оксид, вода; Раств.: вода: 25,4 (0°), 34,3 (18°), 40,3 (30°), 49,5 (40°), 79,6 (65°), 126,1 (90°), 149 (100°), этанол: р.; ΔH^0_{298}: -233,5 (т); ΔG^0_{298}: -190,6 (т); S^0_{298}: 255,2 (т); C_p^0: 47,3 (т); Лит.: [1026] 557, [768] 101

4074. **таллия диванадат** пор. $Tl_4V_2O_7$; M 1031,36; $T_{пл}$ 454°; Раств.: вода: 0,2 (14°), 0,26 (100°); Пл.: 8,21 (19°, г/см³, т.); Лит.: [638] 299, [897] 218-219

4075. **таллия дихромат** оранжево-красн. крист. $Tl_2Cr_2O_7$; M 624,73; $T_{пл}$ 360°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [638] 299

4076. **таллия иодид** желт. ромбические крист. TlI; M 331,27; $T_{пл}$ 441°; $T_{кип}$ 833°; Раств.: ацетон: м.р., вода: 0,0064 (20°), 0,12 (100°), пиридин: м.р., этанол: м.р.; Давл. паров: 0,1 (369°), 1 (436°), 10 (533°), 100 (824°); ΔH^0_{298}: -123,7 (т); ΔG^0_{298}: -125,3 (т); S^0_{298}: 127,7 (т); C_p^0: 53,3 (т); $\Delta H_{кип}$: 101,7; Лит.: [768] 102

4077. **таллия карбонат** бц. моноклинные крист. Tl_2CO_3; M 468,75; $T_{пл}$ 273°; $T_{разл}$ 360°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 5,23 (18°), 27,2 (100°), эф.: н.р., этанол абсолютный: н.р.; Пл.: 7,11 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298}: -709,6 (т); ΔG^0_{298}: -615,05 (т); S^0_{298}: 158,6 (т); $\Delta H_{пл}$: 18,4; Лит.: [897] 218-219, [768] 102

4078. **таллия нитрат** бц. ромбические крист. $TlNO_3$; M 266,37; $T_{пл}$ 206,5°; $T_{разл}$ 300°; Раств.: ацетон: р., вода: 3,91 (0°), 6,22 (10°), 9,55 (20°), 46,2 (60°), 414 (100°), этанол: н.р.; ΔH^0_{298}: -243,9 (т); ΔG^0_{298}: -153,6 (т); S^0_{298}: 164,4 (т); C_p^0: 99,6 (т); $\Delta H_{пл}$: 9,46; Лит.: [768] 102

4079. **таллия оксид** черн. гексагональные крист. Tl_2O; M 424,74; $T_{пл}$ 303°; $T_{кип}$ 493°; Раств.: вода: реаг., этанол: р.; Пл.: 9,52 (16°, г/см³, т.); ΔH^0_{298}: -167,4 (т); ΔG^0_{298}: -153,1 (т); S^0_{298}: 161,1 (т); $\Delta H_{пл}$: 30,3; Лит.: [768] 102, [884] 5

4080. **таллия(III) оксид** (авиценнит) темно-коричнев. кубические крист. Tl_2O_3; M 456,74; $T_{пл}$ 717°; $T_{разл}$ 400°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 10, (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298}: -390,4 (т); ΔG^0_{298}: -321,4 (т); S^0_{298}: 148,1 (т); Лит.: [768] 102

4081. **таллия сульфат** (целид) бц. ромбические крист. Tl_2SO_4; M 504,8; $T_{пл}$ 632°; Раств.: вода: 2,7 (0°), 3,7 (10°), 4,87 (20°), 6,16 (30°), 9,21 (50°), 10,92 (60°), 14,61 (80°), 18,45 (100°), серная кислота 100%: х.р.; Пл.: 6,675 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298}: -933,7 (т); ΔG^0_{298}: -832 (т); S^0_{298}: 243,5 (т); $\Delta H_{пл}$: 23,8; $ЛД_{50}$: 2,5 (крысы, п/о); Лит.: [897] 218-219, [901] 634-635, [376] 213, [768] 102

4082. **таллия сульфид** черн. тригональные крист. Tl_2S; M 440,8; $T_{пл}$ 448°; Раств.: ацетон: н.р., вода: м.р.; Пл.: 8,4 (20°, г/см³, т.); Пов.нат.: 213,6 (500°), 210 (600°), 206,5 (700°); ΔH^0_{298}: -87,9 (т); ΔG^0_{298}: -87,8 (т); Лит.: [768] 102

4083. **таллия(III) сульфид** черн. пор. Tl_2S_3; M 504,92; $T_{пл}$ 260°; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [768] 102

4084. **таллия тиосульфат** $Tl_2S_2O_3$; M 520,895; $T_{разл}$ 130°; Раств.: вода: 0,18 (25°); Лит.: [328] 217, [484] 127

4085. **таллия трииодид** коричнев. игольчатые крист. TlI_3; M 585,097; $T_{пл}$ 460°; $T_{кип}$ 819°; Лит.: [897] 218-219, [376] 228-229

4086. **таллия формиат** HCOOTl; M 249,401; $T_{пл}$ 104°; $T_{разл}$ 200°; Лит.: [1026] 558

4087. **таллия фторид** бц. ромбические крист. TlF; M 223,37; $T_{пл}$ 322°; $T_{кип}$ 840°; Раств.: вода: 185 (0°), 245 (25°), 285 (50°), фтороводород: х.р., этанол: м.р.; Пл.: 8,36 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (404°), 10 (474°), 100 (560°); ΔH^0_{298}: -327 (т); ΔG^0_{298}: -306,2 (т); S^0_{298}: 95,69 (т); C_p^0: 54,8 (т); $\Delta H_{пл}$: 13,87; $\Delta H_{кип}$: 93,43; Лит.: [768] 102

4088. **таллия(III) фторид** бел. крист. TlF_3; M 261,379; $T_{пл}$ 550°; $T_{разл}$ 550°; Раств.: фтороводород: 0,081 (12°); Лит.: [376] 228, [377] 166

4089. **таллия хлорид** бц. кубические крист. TlCl; M 239,82; $T_{пл}$ 431°; $T_{кип}$ 820°; Раств.: вода: 0,16 (0°), 0,32 (20°), 0,38 (25°), 0,78 (50°), 1,6 (80°), 2,38 (100°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 7, (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,1 (357°), 1 (422°), 10 (515°), 100

(645°); ΔH^0_{298}: -204,1 (т); ΔG^0_{298}: -185 (т); S^0_{298}: 111,5 (т); C_p^0: 50,92 (т); $\Delta H_{пл}$: 15,56; $\Delta H_{кип}$: 101; Лит.: [768] 102

4090. **таллия(III) хлорид** бц. моноклинные крист. $TlCl_3$; М 310,73; $T_{пл}$ 155°; $T_{разл}$ 155°; Раств.: вода: х.р., эф.: р., этанол: р.; ΔH^0_{298}: -311,3 (т); ΔG^0_{298}: -290,8 (т); Лит.: [768] 102

4091. **таллия хромат** желт. ромбические крист. Tl_2CrO_4; М 524,73; $T_{пл}$ 633°; Раств.: вода: 0,0042 (20°), 0,03 (60°), 0,2 (100°); Пл.: 6,91 (25°, г/см³, т.); ΔH^0_{298}: -934,2 (т); ΔG^0_{298}: -850,6 (т); S^0_{298}: 282,3 (т); Лит.: [768] 102

4092. **таллия этоксид** маслянистая ж. $(TlOC_2H_5)_4$; М 249,444; $T_{пл}$ 9,5°; $T_{разл}$ 80°; Раств.: этанол: 9,1 (25°); Лит.: [856] 228, [891] 871, [1026] 557

4093. **тантал** (tantalum) сер. кубические мет. Ta; М 180,95; $T_{пл}$ 3015°; $T_{кип}$ 5500°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 16,6 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (3056°), 0,1 (3352°), 1 (3705°), 10 (4135°), 100 (4680°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 41,5 (т); C_p^0: 25,36 (т); $\Delta H_{пл}$: 34,7; $\Delta H_{кип}$: 744,8; Лит.: [1023] 494-495, [768] 102

4094. **тантала карбид** золотисто-желт. кубические крист. TaC; М 192,96; $T_{пл}$ 3880°; $T_{кип}$ 5500°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 14,4 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298}: -141,8 (т); ΔG^0_{298}: -140,4 (т); S^0_{298}: 42,34 (т); C_p^0: 36,8 (т); Лит.: [981] 303, [1026] 121, [768] 103

4095. **тантала нитрид** голубовато-сер. гексагональные крист. TaN; М 194,95; $T_{пл}$ 3000°; $T_{разл}$ 3000°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 14,36 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298}: -252,3 (т); ΔG^0_{298}: -223,8 (т); S^0_{298}: 41,8 (т); C_p^0: 42,7 (т); Лит.: [768] 103

4096. **тантала оксид** бц. ромбические крист. Ta_2O_5; М 441,89; $T_{пл}$ 1870°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,53 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298}: -2047 (т); ΔG^0_{298}: -1947,7 (т); S^0_{298}: 143,1 (т); C_p^0: 134,8 (т); $ЛД_{50}$: 8000 (крысы, в/ж), 4000 (мыши, в/ж); Лит.: [1023] 496, [767] 104

4097. **тантала фторид** бц. моноклинные крист. TaF_5; М 275,94; $T_{пл}$ 96°; $T_{кип}$ 229,2°; Раств.: сероуглерод: р., тетрахлорметан: р., укс.: м.р., хлф.: р., этанол: м.р.; Пл.: 4,98 (15°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (80°), 10 (103,5°), 100 (161,2°); ΔH^0_{298}: -1903,6 (т); ΔG^0_{298}: -1790,8 (т); S^0_{298}: 170 (т); C_p^0: 130,5 (т); $\Delta H_{пл}$: 12,6; $\Delta H_{кип}$: 51,9; Лит.: [768] 103

4098. **тантала хлорид** светло-желт. моноклинные крист. $TaCl_5$; М 358,21; $T_{пл}$ 216,5°; $T_{кип}$ 236°; Раств.: ацетон: р., бензол: м.р., вода: реаг., эф.: м.р., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 3,68 (27°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (117,6°), 10 (150,5°), 100 (190,4°); ΔH^0_{298}: -857,9 (т); ΔG^0_{298}: -750,5 (т); S^0_{298}: 238 (т); C_p^0: 146 (т); $\Delta H_{пл}$: 34; $\Delta H_{кип}$: 56,1; $ЛД_{50}$: 1900 (крысы, в/ж); Лит.: [768] 103

4099. **тебаин** призматические крист. (р.п. этанол) $C_{19}H_{21}NO_3$; М 311,39; $T_{пл}$ 193°; Раств.: бензол: р., вода: т.р., эф.: 0,71 (10°), хлф.: л.р., этанол: 10 (20°); pK_{BH^+} (1) = 6,05 (15°, вода); Лит.: [897] 964-965

4100. **теллур** (tellurium) серебристо-сер. тригональные крист. Te; М 127,6; $T_{пл}$ 449,8°; $T_{кип}$ 990°; Раств.: вода: н.р., сероуглерод: н.р.; Пл.: 6,25 (25°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (376°), 0,1 (432°), 1 (517°), 10 (632°), 100 (1792°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 49,5 (т); C_p^0: 25,77 (т); $\Delta H_{пл}$: 17,5; $\Delta H_{кип}$: 51; Лит.: [341] 288-289, [1023] 513-515, [377] 100-118, [386] 51, [393] 83, [768] 103

4101. **теллура(IV) бромид** оранжев. моноклинные крист. $TeBr_4$; М 447,22; $T_{пл}$ 380°; $T_{кип}$ 421°; Пл.: 4,31 (15°, г/см³, т.); ΔH^0_{298}: -195 (т); ΔG^0_{298}: -126,8 (т); S^0_{298}: 71,1 (т); Лит.: [768] 103

4102. **теллура(IV) оксид** (теллурит) бел. ромбические крист. TeO_2; М 159,6; $T_{пл}$ 733°; $T_{кип}$ 1257°; Раств.: вода: 0,00067 (20°); Давл. паров: 0,1 (731°), 1 (830°), 10 (949°), 100 (1097°); Лит.: [768] 103

4103. **теллура(VI) оксид альфа-форма** желтовато-бур. аморфн. крист. TeO_3; М 175,6; $T_{разл}$ 400°; Раств.: вода: р. (100°); Пл.: 5,08 (20°, г/см³, т.); Лит.: [768] 103

4104. **теллура(VI) оксид бета-форма** сер. крист. TeO_3; М 175,6; $T_{разл}$ 400°; Раств.: вода: м.р.; Пл.: 6,21 (20°, г/см³, т.); Лит.: [768] 103

4105. **теллура(VI) фторид** бц. г. TeF_6; M 241,59; $T_{возг}$ -38,6°; Давл. паров: 1 (-112,6°), 10 (-92,4°), 100 (-67,7°); Дип.: 0 (20°); ΔH^0_{298}: -1318 (т); ΔG^0_{298}: -1247,1 (т); S^0_{298}: 336 (т); C_p^0: 117,6 (т); $\Delta H_{пл}$: 7,9; $\Delta H_{кип}$: 26,8; Лит.: [768] 103, [826] 160-165

4106. **теллура(IV) хлорид** светло-желт. моноклинные крист. $TeCl_4$; M 269,41; $T_{пл}$ 224°; $T_{кип}$ 390°; Раств.: бензол: р., вода: реаг., сероуглерод: н.р., толуол: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 3,26 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 10 (234°), 100 (304°); Дип.: 2,57 (20°); ΔH^0_{298}: -323,8 (т); ΔG^0_{298}: -238,9 (т); $\Delta H_{пл}$: 18,9; $\Delta H_{кип}$: 71,1; Лит.: [768] 103

4107. **теллуристая кислота** бел. ромбические крист. H_2TeO_3; M 177,61; $T_{разл}$ 40°; Раств.: вода: м.р., этанол: н.р.; pK_a (1) = 2,7 (25°, вода); pK_a (1) = 7,7 (25°, вода); ΔH^0_{298}: -613 (т); ΔG^0_{298}: -318,8 (т); Лит.: [768] 104

4108. **теллуроводород** бц. г. TeH_2; M 129,62; $T_{пл}$ -51°; $T_{кип}$ -2°; $T_{разл}$ 0°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Пл.: 0,00581 (0°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (-114,3°), 1 (-96,8°), 10 (-74,9°), 100 (-45,3°); pK_a (1) = 3 (25°, вода); pK_a (2) = 11 (25°, вода); ΔH^0_{298}: 99,7 (г); ΔG^0_{298}: 85,16 (г); S^0_{298}: 228,8 (г); C_p^0: 35,56 (г); $\Delta H_{пл}$: 4,2; $\Delta H_{кип}$: 23,4; Лит.: [376] 56, [377] 117, [610] 352, [768] 104

4109. **теллурофен** светло-желт. ж. $(CH=CH)_2Te$; M 179,68; $T_{пл}$ -36°; $T_{кип}$ 151°; Пл.: 2,13 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [1023] 517

4110. **теобромин** (3,7-диметилксантин) бел. крист. $C_7H_8N_4O_2$; M 180,164; $T_{пл}$ 351°; $T_{возг}$ 290°; Раств.: вода: л.р. (100°), м.р., эф.: м.р., хлф.: м.р., этанол: л.р. (78°); pK_a (1) = 7,89 (18°, вода); $ЛД_{50}$: 1265 (б. крысы), 837 (б. мыши); Лит.: [1026] 562, [284] 398, [670] 659

4111. **теофиллин** (1,3-диметил-2,6-диоксипурин, 1,3-диметилксантин, теоцин) моноклинные крист. (р.п. вода) $C_7H_8N_4O_2$; M 180,164; $T_{пл}$ 264°; Раств.: вода: 0,44 (15°), 1,3 (37°), эф.: т.р., этанол: 1,25 (20°); pK_a (1) = 8,77 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 244 (б. крысы), 252 (б. мыши); Лит.: [817] 229, [897] 964-965, [1026] 562

4112. **тербий** (terbium) серебристо-бел. гексагональные мет. Tb; M 158,93; $T_{пл}$ 1360°; $T_{кип}$ 3200°; Пл.: 8,25 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 73,2 (т); C_p^0: 28,95 (т); Лит.: [1023] 531-532, [386] 51, [768] 104

4113. **тербия бромид** бел. $TbBr_3$; M 398,64; $T_{пл}$ 828°; Лит.: [377] 559

4114. **тербия иодид** TbI_3; M 539,64; $T_{пл}$ 957°; Лит.: [377] 559

4115. **тербия фторид** бц. ромбические крист. TbF_3; M 215,921; $T_{пл}$ 1177°; Лит.: [1023] 532

4116. **тербия(IV) фторид** бц. моноклинные крист. TbF_4; M 234,919; $T_{разл}$ 550°; Лит.: [1023] 532

4117. **тербия хлорид** бц. моноклинные крист. $TbCl_3$; M 265,28; $T_{пл}$ 588-591°; $T_{кип}$ 1550°; $ЛД_{50}$: 550 (мыши, в/б), 5100 (мыши, в/ж); Лит.: [897] 222-223, [464] 278

4118. **терефталевая кислота** (1,4-бензолдикарбоновая кислота, пара-фталевая кислота) бц. игольчатые крист. п-$C_6H_4(COOH)_2$; M 166,14; $T_{пл}$ 425°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 0,0006 (20°), 0,00146 (40°), 0,00388 (60°), 0,0084 (80°), ДМСО: 20 (25°), ДМФА: 6,7 (25°), эф.: н.р., метанол: 0,1 (25°), пиридин: р., серная кислота 100%: 2 (25°), р. (300°), укс.: 0,035 (25°), 0,1 (108°), хлф.: н.р., этанол: 0,112 (20°), 0,158 (40°), м.р.0,26 (60°); Пл.: 1,51 (20°, г/см^3, т.); pK_a (1) = 3,54 (25°, вода); pK_a (2) = 4,46 (25°, вода); $\Delta H_{сгор}$: 3223,3; $ЛД_{50}$: 15300 (мыши, п/о); Лит.: [1023] 532, [650] 224, [768] 180, 223

4119. **терефталевой кислоты монохлорангидрида метиловый эфир** (1,4-бензолдикарбоновой кислоты монохлорангидрида метиловый эфир) $C_9H_7ClO_3$; M 198,6; $T_{пл}$ 39°; Давл. паров: 12 (135°); Лит.: [832] 98-99

4120. **тестостерона пропионат** (андростен-4-ол-17бета-она-3 пропионат) бел. крист. ; $T_{пл}$ 120°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., жирные масла: р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 445

4121. **1,4,8,11-тетраазациклотетрадекан** ([14]анN4, циклам) бел. волокнистые крист. $C_{10}H_{24}N_4$; M 200,32438; $T_{пл}$ 186°; Раств.: вода: пл.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [1101] 52; Синт.: [1101] 52, [1101] 51-52

4122. **тетрааминосилан** бел. ам. в-во $Si(NH_2)_4$; M 92,176; $T_{разл}$ 0°; Лит.: [264] 368

4123. **тетраамминлития озонид** красн. $[Li(NH_3)_4]O_3$; M 123,06; $T_{разл}$ -78°; Лит.: [1022] 333, [611] 228

4124. **тетраамминмеди(II) нитрат** темно-син. ромбические крист. $[Cu(NH_3)_4](NO_3)_2$; M 255,68; $T_{разл}$ 200°; Раств.: вода: р.; Пл.: 1,91 (25°, к в.4, т.); Лит.: [638] 177

4125. **тетраамминмеди(II) сульфат моногидрат** син. ромбические крист. $[Cu(NH_3)_4]SO_4 \cdot H_2O$; M 245,74; $T_{разл}$ 200°; Раств.: вода: 18,5 (21.5°), этанол: н.р.; Пл.: 1,81 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 126-127, [1090] 166, [371] 264-265

4126. **тетраамминнатрия иодид** $[Na(NH_3)_4]I$; M 218,02; $T_{пл}$ 3°; $T_{разл}$ 25°; Лит.: [475] 308

4127. **тетрабенз[de,no,st,c'd']гептацен** красн. игольчатые крист. $C_{42}H_{22}$; M 526,62; $T_{пл}$ 570°; Лит.: [488] 216-217

4128. **тетрабериллия гексаацетат-оксид** $Be_4O(CH_3COO)_6$; M 406,32; $T_{пл}$ 284°; $T_{кип}$ 331°; Раств.: укс.: р., хлф.: р., этанол: т.р.; Пл.: 1,36 (20°, к в.4, т.); Лит.: [519] 186-187, [635] 29-30

4129. **тетраборан(10)** бц. г. B_4H_{10}; M 53,32; $T_{пл}$ -121°; $T_{кип}$ 18°; Раств.: вода: реаг., этанол: реаг.; Пл.: 0,56 (-35°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 10 (-65°), 100 (-29°); ΔH^0_{298}: 67,8 (г); $\Delta H_{кип}$: 25,5; Лит.: [1020] 307, [768] 57

4130. **2,3,7,8-тетрабромдибензо[b,e]-1,4-диоксин** $C_{12}H_4Br_4O_2$; M 499,775; $T_{пл}$ 334-336°; $ЛД_{50}$: 0,45 (б. мыши, в/ж, в подсолнечном масле, время наблюдения 45 суток); Лит.: [409] 463-464

4131. **тетрабромметан альфа-форма** (carbon tetrabromide, tetrabromomethane, углерод четырехбромистый альфа-форма) бц. моноклинные крист. CBr_4; M 331,65; CAS 558-13-4; $T_{пл}$ 48,4°; $T_{кип}$ 189,5°; $T_{разл}$ 189,5°; Раств.: вода: 0,02399 (30°); Лит.: [897] 1018-1019, [241] 16, [787] 480

4132. **тетрабутиламмония бромид** $(C_4H_9)_4NBr$; M 322,38; CAS 1643-19-2; $T_{пл}$ 104°; Раств.: 1,2-дихлорбензол: смеш., 1,2-дихлорэтан: смеш., Е-1,2-дихлорэтилен: н.р., ацетон: 76 (20°), ацетонитрил: смеш., гексан: н.р., ДМФА: 53 (20°), диоксан: 16 (20°), дихлорметан: смеш., эф.: н.р., изопропанол: смеш., метанол: смеш., н-бутанол: смеш., нитрометан: смеш., сульфолан: 2 (20°), тетрагидрофуран: 25 (20°), толуол: 0.3 (20°), трет-бутанол: 82 (20°), хлф.: 49 (20°), циклогексан: н.р., этанол: смеш., этилацетат: 4 (20°); Лит.: [27] 1150, [54] 1.313, [815] 312

4133. **тетрабутиламмония иодид** $(C_4H_9)_4NI$; M 369,368; $T_{пл}$ 147°; Лит.: [54] 1.313, [369] 51

4134. **тетрабутиламмония нитрат** $(C_4H_9)_4NNO_3$; M 304,469; $T_{пл}$ 121°; Лит.: [369] 51

4135. **тетрабутиламмония перхлорат** $(C_4H_9)_4NClO_4$; M 341,914; $T_{пл}$ 214°; Лит.: [369] 51

4136. **тетрабутиламмония тиоцианат** $(C_4H_9)_4NSCN$; M 300,55; $T_{пл}$ 127°; Лит.: [369] 51

4137. **тетрабутилгерманий** $(C_4H_9)_4Ge$; M 301,097; Пл.: 0.9327 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4563 (20°); Давл. паров: 4 (128°); Лит.: [647] 159

4138. **тетрабутилолово** (tetrabutyltin) $(C_4H_9)_4Sn$; M 347,15; $T_{пл}$ -97°; Лит.: [1026] 571, [54] 1.314; Синт.: [589] 209

4139. **тетрабутилсвинец** $(C_4H_9)_4Pb$; M 435,66; Давл. паров: 0,0007 (92°); Лит.: [589] 550, [647] 203

4140. **тетра-трет-бутилтетраэдран** бц. крист. $((CH_3)_3C)_4C_4$; M 276,5; $T_{пл}$ 135°; $T_{разл}$ 135°; Лит.: [150] 13822, [873] 384-386

4141. **тетрабутилфосфония бромид** (ТБФБ) бел. пор. $(C_4H_9)_4PBr$; M 338,87; CAS 3115-68-2; $T_{пл}$ 95-101°; $T_{разл}$ 400°; Раств.: вода: х.р.; $ЛД_{50}$: 300 (мыши-самки, в/ж); Лит.: [934] 42-43

4142. **тетравольфрамовая кислота нонагидрат** бц. тетрагональные крист. $H_2W_4O_{13} \cdot 9H_2O$; M 1107,506; $T_{разл}$ 50°; Раств.: вода: 75,6 (22°), 95,5 (43.5°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 3,93 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [427] 110-111

4143. **тетрагексаконтан** $C_{64}H_{130}$; M 899,717; $T_{пл}$ 102°; Лит.: [971] 126

4144. **тетрагексиламмония бромид** $(C_6H_{13})_4NBr$; M 434,6; CAS 4328-13-6; $T_{пл}$ 101°; Лит.: [11] 361, [369] 51

4145. **тетрагексиламмония иодид** $(C_6H_{13})_4NI$; M 481,581; $T_{пл}$ 105°; Лит.: [369] 51

4146. **тетрагексиламмония нитрат** $(C_6H_{13})_4NNO_3$; M 416,68; $T_{пл}$ 69°; Лит.: [369] 51

4147. **тетрагексиламмония перхлорат** $(C_6H_{13})_4NClO_4$; M 454,127; $T_{пл}$ 107°; Лит.: [369] 51

4148. **тетрагерман** Ge_4H_{10}; M 300,64; $T_{кип}$ 176,9°; Лит.: [376] 354

4149. **тетрагидроберберин** (канадин) ; $T_{пл}$ 133°; Лит.: [1006] 42

4150. **тетрагидро-3,5-диметил-1,3,5-тиадиазинтион-2** (дазомет, милон, тиазон) $C_5H_{10}N_2S_2$; M 162,28; $T_{пл}$ 104°; Лит.: [561] 636

4151. **4,5,6,7-тетрагидроимидазо[4,5-c]пиридин-6-карбоновая кислота** (4,5,6,7-tetrahydroimidazo[4,5-c]pyridine-6-carboxylic acid, spinacine) $C_7H_9N_3O_2$; M 167,165; $T_{разл}$ 290°; Разл. на: углерода(IV) оксид; Лит.: [164] 623, 641

4152. **2,3,5,6-тетрагидрокси-1,4-бензохинона бис-карбонат - тетрагидрофуран (1/0,95)** оранжево-желт. крист. $C_8O_8 \cdot {}_{0,95}C_4H_8O$; M 224,081; $T_{разл}$ 50°; Лит.: [229] 4897-4900; Синт.: [229] 4899-4900

4153. **l-1,3,4,5-тетрагидроксициклогексанкарбоновая кислота** (l-хинная кислота) $(HO)_4C_6H_7COOH$; M 192,17; $T_{пл}$ 162°; pK_a (1) = 5,05 (25°, вода); Лит.: [897] 1078-1079, [898] 96

4154. **1,2,3,4-тетрагидронафталин** (tetrahydronaphthalene, tetralin, тетралин) бц. ж. $C_{10}H_{12}$; M 132,2; CAS 119-64-2; $T_{пл}$ -35,79°; $T_{кип}$ 207,57°; Раств.: вода: н.р., эф.: х.р., метанол: м.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,9702 (20°, к в.4, ж.); n = 1,54135 (20°); Давл. паров: 10 (79,36°); Вязк.: 2,26 (20°); Пов.нат.: 34,5 (25°); $\Delta H_{кип}$: 43,85; Лит.: [220] 55-57, [748] 30, [768] 180

4155. **1,2,4,5-тетрагидро-1,2,4,5-тетразин-3,6-дион** (дикарбамид, димочевина, пара-уразин, тетрагидро-симм-тетразиндион) моноклинные крист. (р.п. вода) $OC(NHNH)_2CO$; M 116,08; $T_{пл}$ 266°; Раств.: вода: т.р., укс.: т.р. (118°), этанол: т.р.; Лит.: [897] 1032-1033

4156. **тетрагидротиофен** (тиолан, тиофан) $(CH_2CH_2)_2S$; M 88,2; CAS 110-01-0; $T_{пл}$ -96,16°; $T_{кип}$ 121,12°; Раств.: орг. р-ли: смеш.; Пл.: 0,9987 (20°, к в.4, ж.); n = 1,54048 (20°); Давл. паров: 1 (-19,4°), 10 (14,5°), 30 (34,7°), 100 (61,2°); Лит.: [896] 627, [1023] 583, [1026] 571, [11] 361, [54] 1.318

4157. **тетрагидрофуран** (ТГФ, диэтилена окись, тетраметилена окись, тетраметиленоксид, фуранидин) бц. ж. $(CH_2CH_2)_2O$; M 72,1; $T_{пл}$ -65°; $T_{кип}$ 65,6°; Раств.: вода: х.р., этанол: р.; Пл.: 0,8892 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,405 (20°); Давл. паров: 176 (25°), 385 (45°); ДП: 7,6 (20°) ; Дип.: 1,63 (20°); $\Delta H_{кип}$: 32,1; $T_{всп}$: 250; $ЛД_{50}$: 3000 (крысы, п/о), 2300 (морские свинки, п/о), 2300 (мыши, п/о); Лит.: [338] 418-419, [768] 180

4158. **тетрагидрофурфуриловый спирт** бц. ж. $C_4H_7OCH_2OH$; M 102,14; $T_{кип}$ 179°; Раств.: вода: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,05 (20°, г/см^3, ж.); $ЛД_{50}$: 2300 (б. мыши, п/о), 3000 (крысы, п/о), 3000 (морские свинки, п/о); Лит.: [338] 419-420, [848] 66; Синт.: [848] 65

4159. **1,2,2,3,3,4,5,5,6,6,7,7,8,8-тетрадекаметилоктасилабицикло[3.2.1]октан** $Si_8(CH_3)_{14}$; M 435,17; $T_{пл}$ 245°; Лит.: [376] 341

4160. **тетрадекан** бц. ж. $CH_3(CH_2)_{12}CH_3$; M 198,4; $T_{пл}$ 5,863°; $T_{кип}$ 253,52°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 0,765 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4459 (20°); Давл. паров: 1 (80°), 10 (121,9°), 40 (154°), 100 (179,5°), 400 (226,9°); Лит.: [896] 667, [897] 968-969, [624] 61-62

4161. **тетрадекафторгексан** бц. ж. C_6F_{14}; M 338,044; $T_{пл}$ -82,25°; $T_{кип}$ 57,23°; Лит.: [761] 322-324

4162. **тетражелеза нитрид** Fe_4N; M 237,39; $T_{разл}$ 640°; Разл. на: железо, азот; Лит.: [611] 341

4163. **транс-2-тетразен** бц. моноклинные крист. $H_2NN{=}NNH_2$; M 60,06; $T_{разл}$ -15°; Раств.: дихлорметан: пл.р., эф.: о.м.р., метанол: о.х.р., пентан: о.м.р., тетрагидрофуран: пл.р., триметиламин: пл.р.; Пл.: 1,4 (г/см^3, т.); Лит.: [66], [644] 328, [1020] 58, [79] 676

4164. **1,2,4,5-тетразин** (симм-тетразин) красн. призматические крист. $C_2H_2N_4$; M 82,07; $T_{пл}$ 99°; Раств.: вода: р., эф.: р., этанол: р.; Лит.: [57] 480, [897] 968-969, [477] 1054

4165. **1H-тетразол** бц. листовидные крист. CH_2N_4; M 70,06; $T_{пл}$ 156°; Раств.: ацетон: л.р., бензол: р., вода: л.р., укс.: л.р., этанол: л.р.; pK_{BH^+} (1) = -2,68 (20°, вода, 4-N); pK_a (1) = 4,89 (20°, вода, 1-NH); Дип.: 5,11 (20°); Лит.: [14] 1231, [57] 480, [353] 8, [1023] 554, [58] 212, [81] 735, [278] 393, [440] 490, [457] 225, [952] 847

4166. **тетраиода нонаоксид** желт. пор. I_4O_9; M 651,61; $T_{разл}$ 75°; Разл. на: иода(V) оксид, иод, кислород; Лит.: [377] 196; Синт.: [819] 377

4167. **тетраиодметан** (углерод четырехиодистый) темно-красн. кубические крист. CI_4; M 519,61; $T_{пл}$ 171°; $T_{разл}$ 171°; Раств.: вода: н.р. (0°), реаг. (100°), эф.: р., этанол: р. (0°), реаг. (78°); Пл.: 4,32 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [55] 428, [832] 232-233, [897] 1018-1019, [787] 480

4168. **тетракис(диметиламидо)пирофосфат** (А-15, ОМПА, октаметил, пестокс 66, пестокс III, шрадан) $(((CH_3)_2N)_2P(O))_2O$; M 286,25; $T_{пл}$ 20°; $ЛД_{50}$: 8 (крысы, в/б), 13,5 (крысы-самцы, п/о), 30 (мыши, п/о), 8 (мыши, в/б); Лит.: [901] 552-553, [363] 8-11, [1083] 107-114

4169. **тетракис-метилизоцианид-дицианожелезо** крист. $[(CH_3NC)_4Fe(CN)_2]$; M 272,087; $T_{пл}$ 255-257°; Раств.: вода: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [917] 92-95

4170. **тетракис-пропилизоцианид-дицианожелезо** $[Fe(CH_3CH_2CH_2NC)_4(CN)_2]$; M 384,3; $T_{пл}$ 107-111°; Лит.: [917] 94

4171. **N,N,N',N'-тетракис(триметилсилил)-2-тетразен** $((CH_3)_3Si)_2NN{=}NN(Si(CH_3)_3)_2$; M 348,78; $T_{пл}$ 46°; Лит.: [376] 394

4172. **тетракис(триметилсилил)тетраэдран** (tetrakis(trimethylsilyl)tetrahedrane) бц. крист. $((CH_3)_3Si)_4C_4$; M 340,8; $T_{пл}$ 202°; $T_{разл}$ 300°; Раств.: орг. р-ли: х.р.; Давл. паров: 0,02 (30°); Лит.: [150] 13819-13826

4173. **тетракозан** $CH_3(CH_2)_{22}CH_3$; M 338,654; $T_{пл}$ 50,6°; $T_{кип}$ 394°; Давл. паров: 1 (188°), 10 (236°), 40 (274°), 100 (304°), 400 (360°); Лит.: [896] 672, [731] 10

4174. **тетраконтан** $CH_3(CH_2)_{38}CH_3$; M 563; $T_{пл}$ 81,5°; $T_{кип}$ 525°; Давл. паров: 1 (291°), 10 (344°), 40 (386°), 100 (420°), 400 (480°); Лит.: [896] 676, [624] 61

4175. **1-тетраконтен** $C_{40}H_{80}$; M 561,063; $T_{пл}$ 79,8°; $T_{кип}$ 523°; Лит.: [637] 223

4176. **1-тетраконтин** $C_{40}H_{78}$; M 559,047; $T_{пл}$ 83°; $T_{кип}$ 512°; Лит.: [637] 223

4177. **тетрамарганца фосфид** Mn_4P; M 250,73; $T_{пл}$ 1085°; $T_{разл}$ 1085°; Лит.: [1021] 648

4178. **тетраметиламмония борогидрид** $(CH_3)_4NBH_4$; M 88,988; $T_{разл}$ 150°; Разл. на: триметиламин - боран (1/1), метан; Раств.: ацетонитрил: 0,4 (25°), вода: 40 (20°), 61 (40°), этанол 95%: 1,45 (25°), этанол абсолютный: 0,5 (25°); Лит.: [993] 70

4179. **тетраметиламмония гидрометасиликат пентагидрат** $(CH_3)_4NHSiO_3 \cdot 5H_2O$; M 241,313; $T_{пл}$ 162-163°; Пл.: 1,307 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [502] 84-85

4180. **тетраметиламмония озонид** красн. орторомбические крист. $[N(CH_3)_4]O_3$; M 122,14; CAS 78657-29-1; $Т_{разл}$ 75-100°; Раств.: аммиак жидкий: 1,3 (-63°); Лит.: [104] 4380-4385, [155] 5640-5641, [611] 229
4181. **тетраметиламмония цис-пероксонитрит** $(CH_3)_4NOONO$; M 136,15; $Т_{разл}$ 110°; Лит.: [66]
4182. **тетраметиламмония тетрахлороферрат(II)** светло-желт. крист. $((CH_3)_4N)_2[FeCl_4]$; M 345,95; $Т_{разл}$ 280°; Лит.: [611] 358
4183. **1,2,4,5-тетраметилбензол** (дурол) бц. моноклинные крист. $C_6H_2(CH_3)_4$; M 134,22; $Т_{пл}$ 79,24°; $Т_{кип}$ 196,85°; Раств.: бензол: р., вода: 0,000348 (25°), эф.: р., укс.: л.р., этанол: р.; Пл.: 0,838 (81°, к в.4, ж.); Давл. паров: 1 (34°), 10 (73,5°), 40 (103,7°), 100 (127,7°), 400 (172°); ΔH^0_{298}: -45,3 (ж); S^0_{298}: 418,5 (ж); $\Delta H_{кип}$: 53,4; $ЛД_{50}$: 3400 (б. мыши, в/ж), 6700 (крысы, в/ж); $Т_{крит}$: 411,4; $Р_{крит}$: 3,2; Лит.: [337] 113, [889] 442, 482-483, [896] 656, [897] 668-669, [170] 542-544, [241] 680, [877] 11
4184. **тетраметилгерманий** $(CH_3)_4Ge$; M 132,778; $Т_{пл}$ -88°; Пл.: 0,9758 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,3896 (20°); Давл. паров: 736 (43,5°); Лит.: [647] 159
4185. **тетраметилдиарсин** $(CH_3)_2AsAs(CH_3)_2$; M 209,98; $Т_{пл}$ -1°; $Т_{кип}$ 78°; Лит.: [376] 544
4186. **2,2,6,6-тетраметил-4-изоцианатопиперидин-1-оксил** $OCNCH(CH_2C(CH_3)_2)_2NO$; M 197,3; $Т_{пл}$ 102-103°; Лит.: [368] 186
4187. **2,2,6,6-тетраметил-4-оксопиперидин-1-оксил** оранжево-желт. игольчатые крист. (р.п. гексан) $OC(CH_2C(CH_3)_2)_2NO$; M 170,22884; $Т_{пл}$ 36°; Лит.: [806] 45-51
4188. **тетраметилолово** $(CH_3)_4Sn$; M 178,85; $Т_{пл}$ -54°; $ЛД_{50}$: 40 (б. мыши, п/о), 7 (кролики, п/о), 9-16 (крысы, п/о), 40 (морские свинки, п/о); Лит.: [647] 174, [897] 852-853; Синт.: [589] 207
4189. **2,2,4,4-тетраметилпентан** $(CH_3)_3CCH_2C(CH_3)_3$; M 128,26; $Т_{пл}$ -66°; $Т_{кип}$ 122°; Лит.: [731] 40
4190. **тетраметилсвинец** $(CH_3)_4Pb$; M 267,34; $Т_{пл}$ -27,5°; $Т_{кип}$ 110°; Лит.: [339] 460-461, [647] 203
4191. **тетраметилсилан** $Si(CH_3)_4$; M 88,22; $Т_{пл}$ -99°; $Т_{кип}$ 26,6-26,7°; n = 1,3588 (20°); Лит.: [638] 1205
4192. **тетраметилтитан** желт. $Ti(CH_3)_4$; M 108,005; $Т_{разл}$ -20°; Лит.: [1046] 493, [377] 309
4193. **тетраметилтиурамдисульфид** (ТМТД, тиурам, тиурам Д) желт. крист. $((CH_3)_2NCS)_2S_2$; M 240,41; $Т_{пл}$ 141-156°; $ЛД_{50}$: 400-850 (крысы, п/о); Лит.: [338] 81-83, [897] 536-537, [1077] 182
4194. **тетраметилцирконий** красн. $Zr(CH_3)_4$; M 151,36; $Т_{разл}$ -15°; Лит.: [377] 309
4195. **N,N,N',N'-тетраметилэтилендиамин** $(CH_3)_2NCH_2CH_2N(CH_3)_2$; M 116,21; $Т_{пл}$ -55°; $Т_{кип}$ 120-122°; Пл.: 0,77 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4179 (20°); pK_{BH^+} (1) = 2,2 (25°, вода); pK_{BH^+} (1) = 6,35 (25°, вода); Лит.: [54] 1.319, 8.68
4196. **тетрамин** (2,6-дитиа-1,3,5,7-тетразатрицикло[3.3.1.1^{3,7}]декан-2,2,6,6-тетроксид, TETS, tetramethylenedisulfotetramine, ДСТА, дисульфотетраазаадамантан, тетраметилендисульфотетрамин) $C_4H_8N_4O_4S_2$; M 240,26; $Т_{пл}$ 260°; $Т_{разл}$ 260°; Раств.: ацетон: р., вода: т.р., укс.: р.; $ЛД_{50}$: 0,35 (крысы-самцы, в/б), 0,25 (мыши, п/о); Лит.: [901] 634-635, [364] 27-28, 47, 121, [933] 14-15; Синт.: [138] 6101
4197. **1,3,5,7-тетранитроадамантан** $C_{10}H_{12}N_4O_8$; M 316,224; $Т_{пл}$ 361°; Лит.: [4] 80
4198. **1,2,3,5-тетранитробензол** светло-желт. крист. $C_6H_2(NO_2)_4$; M 258,102; $Т_{пл}$ 130°; Раств.: 1,2-дихлорэтан: р., ацетон: р., бензол: р. (80°), вода: н.р., укс.: р.; Лит.: [1089] 537
4199. **1,2,4,5-тетранитробензол** светло-желт. крист. $C_6H_2(NO_2)_4$; M 258,102; $Т_{пл}$ 188°; Раств.: 1,2-дихлорэтан: р., ацетон: р., бензол: р. (80°), вода: н.р., укс.: р.; Лит.: [1089] 537

4200. **тетранитрометан** бц. ж. $C(NO_2)_4$; М 196,04; $T_{пл}$ 13°; $T_{кип}$ 125,7°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,65 (13°, г/см^3, ж.), 1,6377 (21°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 20 (34°); Лит.: [338] 213, [897] 784-785, [675] 195-196; Синт.: [861] 411-413

4201. **2,3,4,6-тетранитротолуол** $(O_2N)_4C_6HCH_3$; М 272,13; $T_{пл}$ 136,5°; Лит.: [674] 186

4202. **1,1,3,3-тетранитроциклобутан** крист. $(O_2N)_2C(CH_2)_2C(NO_2)_2$; М 236,097; $T_{пл}$ 165°; Пл.: 1,83 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [4] 70

4203. **тетраоксидифторид** O_4F_2; М 102; $T_{пл}$ -191°; Лит.: [1021] 389

4204. **тетраоктиламмония бромид** $(C_8H_{17})_4NBr$; М 546,79; $T_{пл}$ 95-98°; Лит.: [239] 49

4205. **тетрапентиламмония бромид** $(C_5H_{11})_4NBr$; М 378,43; $T_{пл}$ 101,3°; Лит.: [239] 50, [369] 51

4206. **тетрапентиламмония иодид** $(C_5H_{11})_4NI$; М 425,48; $T_{пл}$ 135°; Лит.: [369] 51

4207. **тетрапентиламмония нитрат** $(C_5H_{11})_4NNO_3$; М 360,58; $T_{пл}$ 116°; Лит.: [369] 51

4208. **тетрапентиламмония нитрит** $(C_5H_{11})_4NNO_2$; М 344,58; $T_{пл}$ 97°; Лит.: [369] 51

4209. **тетрапентиламмония перхлорат** $(C_5H_{11})_4NClO_4$; М 398,021; $T_{пл}$ 117,7°; Лит.: [239] 50, [369] 51

4210. **тетрапентиламмония пикрат** $(C_5H_{11})_4NOC_6H_2(NO_2)_3$; М 526,666; $T_{пл}$ 74°; Лит.: [369] 51

4211. **тетрапентиламмония тетрафенилборат** $(C_5H_{11})_4N[B(C_6H_5)_4]$; М 617,797; $T_{пл}$ 203,3°; Лит.: [239] 50

4212. **тетрапентиламмония тиоцианат** $(C_5H_{11})_4NSCN$; М 356,65; $T_{пл}$ 50°; Лит.: [369] 51

4213. **тетрапропиламмония бромид** $(C_3H_7)_4NBr$; М 266,26; $T_{пл}$ 252°; Лит.: [369] 51

4214. **тетрапропиламмония иодид** $(C_3H_7)_4NI$; М 313,262; $T_{пл}$ 280°; $T_{разл}$ 280°; Лит.: [369] 51

4215. **тетрапропиламмония нитрат** $(C_3H_7)_4NNO_3$; М 248,36; $T_{пл}$ 260°; $T_{разл}$ 260°; Лит.: [369] 51

4216. **тетрапропиламмония перхлорат** $(C_3H_7)_4NClO_4$; М 285,808; $T_{пл}$ 238°; Лит.: [369] 51

4217. **тетрапропиламмония пикрат** $(C_3H_7)_4NOC_6H_2(NO_2)_3$; М 414,453; $T_{пл}$ 120°; Лит.: [369] 51

4218. **O,O,O,O-тетрапропилдитионпирофосфат** (Е-8573, АСП-51, НПД, аспон) $O(P(S)(OCH_2CH_2CH_3)_2)_2$; М 378,43; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р., петр.эф.: т.р.; n = 1,4713 (25°); Давл. паров: 0,008 (109°); $ЛД_{50}$: 100 (крысы, п/о); Лит.: [901] 524-525, [1083] 104-106

4219. **тетраселена тетранитрид** оранжев. крист. Se_4N_4; М 371,87; $T_{разл}$ 160°; Лит.: [377] 132

4220. **тетрасеры динитрид** темно-красн. N_2S_4; М 156,27; $T_{пл}$ 23°; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; Лит.: [41] 84, [377] 78, [610] 397

4221. **тетрасеры тетраимид** $S_4(NH)_4$; М 188,319; $T_{пл}$ 145°; Лит.: [377] 83-84

4222. **тетрасеры тетранитрид** (азотистая сера, тетраазота тетрасульфид) оранжево-желт. крист. N_4S_4; М 184,29; $T_{пл}$ 179°; $T_{разл}$ 180°; Раств.: вода: н.р.; ΔH^0_{298}: 460 (т); Лит.: [41] 85-88, [377] 72-78, [610] 396, [941] 21

4223. **тетрасилан** Si_4H_{10}; М 122,4214; $T_{пл}$ -84°; $T_{кип}$ 107°; Раств.: бензин: р., сероуглерод: р., этанол: р.; Пл.: 0,825 (0°, г/см^3, ж.); Лит.: [1023] 340, [264] 44, [475] 390

4224. **тетрасульфан** желт. маслянистая ж. HSSSSH; М 130,28; $T_{пл}$ -86°; $T_{кип}$ 240°; Пл.: 1,582 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,791 (20°); ΔH^0_{298}: -12,6 (ж); C_p^0: 154 (ж); Лит.: [1023] 456, [600] 59

4225. **тетратриаконтан** пластинчатые крист. (р.п. диэтиловый эфир) $CH_3(CH_2)_{32}CH_3$; M 478,9; $T_{пл}$ 72,7°; $T_{кип}$ 482°; Давл. паров: 1 (259°), 3 (285,4°), 10 (311°), 40 (352°), 100 (384°), 400 (444°); Лит.: [57] 480, [896] 675, [731] 10

4226. **тетратриаконтилбензол** $C_{40}H_{74}$; M 555,016; $T_{пл}$ 77°; $T_{кип}$ 538°; Давл. паров: 1 (300°), 10 (362°), 100 (442°); Лит.: [637] 223

4227. **тетрафениларсония тритиометафосфат** $(C_6H_5)_4As(PS_3)$; M 510,506; $T_{пл}$ 183°; Лит.: [376] 475

4228. **тетрафениларсония хлорид** бел. крист. $(C_6H_5)_4AsCl$; M 418,8; $T_{пл}$ 258-260°; Лит.: [515] 120

4229. **тетрафенилвисмутония тетрафенилборат** $(C_6H_5)_4Bi[B(C_6H_5)_4]$; M 836,623; $T_{пл}$ 228°; Лит.: [376] 556

4230. **тетрафенилгерманий** $(C_6H_5)_4Ge$; M 381,06; $T_{пл}$ 228°; Лит.: [647] 159

4231. **тетрафенилдиарсин** $(C_6H_5)_2AsAs(C_6H_5)_2$; M 458,26; $T_{пл}$ 127°; Лит.: [376] 544

4232. **тетрафенилдистибин** $(C_6H_5)_2SbSb(C_6H_5)_2$; M 551,94; $T_{пл}$ 122°; Лит.: [376] 544

4233. **тетрафенилен** бц. крист. $C_{24}H_{16}$; M 304,38; $T_{пл}$ 233°; Лит.: [488] 59

4234. **тетрафенилметан** бц. ромбические крист. (р.п. бензол) $C(C_6H_5)_4$; M 320,43; $T_{пл}$ 285°; $T_{возг}$ 431°; ΔH^0_{298}: 279,8 (т); ΔG^0_{298}: 597,5 (т); S^0_{298}: 383,51 (т); C_p^0: 368,02 (т); $\Delta H_{пл}$: 21,98; Лит.: [637] 364, [638] 782

4235. **N,N,N',N'-тетрафенилмочевина** бц. ромбические крист. (р.п. бензол) $(C_6H_5)_2NCON(C_6H_5)_2$; M 364,44; $T_{пл}$ 183°; Лит.: [638] 982

4236. **тетрафенилсвинец** $(C_6H_5)_4Pb$; M 515,616; $T_{пл}$ 223°; Лит.: [647] 203

4237. **тетрафенилсилан** $(C_6H_5)_4Si$; M 336,501; $T_{кип}$ 428°; Лит.: [376] 340; Синт.: [264] 100

4238. **тетрафенилсульфуран** $(C_6H_5)_4S$; M 340,48; $T_{разл}$ -80°; Лит.: [1023] 473

4239. **тетрафтораммония гексафторантимонат** бел. тетрагональные крист. NF_4SbF_6; M 325,75; $T_{пл}$ 318°; Раств.: фтороводород: 260 (20°); Пл.: 2,98 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [42] 16, [91] 850, 937-940, [684], [809] 37

4240. **тетрафтораммония гексафторарсенат** NF_4AsF_6; M 278,912; $T_{разл}$ 250°; Раств.: фтороводород: 120 (20°); Пл.: 2,72 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [684] 226, [809] 37

4241. **тетрафтораммония гексафторвисмутат(V)** (perfluoroammonium perfluorobismuthate) бел. тетрагональные крист. NF_4BiF_6; M 412,97; CAS 61587-71-1; $T_{пл}$ 341°; Лит.: [91] 937-940

4242. **тетрафтораммония гексафторгерманат(IV)** бел. крист. $(NF_4)_2GeF_6$; M 366,63; $T_{разл}$ 238°; Лит.: [89] 1275-1282

4243. **тетрафтораммония гексафторманганат(IV)** желт. крист. $(NF_4)_2MnF_6$; M 348,929; CAS 74449-37-9; $T_{разл}$ 100°; Раств.: фтороводород: 130 (24°); Лит.: [94] 3254-3256

4244. **тетрафтораммония гексафторникелат(IV)** темно-красн. тетрагональные крист. $(NF_4)_2[NiF_6]$; M 352,68; CAS 63105-40-8; $T_{разл}$ 200°; Пл.: 2,71 (г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -930 (т); Лит.: [92] 2238-2241, [111] 76

4245. **тетрафтораммония гексафторстаннат** бел. крист. $(NF_4)_2SnF_6$; M 412,701; CAS 61587-66-4; $T_{разл}$ 240°; Лит.: [91] 849-854

4246. **тетрафтораммония гексафтортитанат(IV)** бел. крист. $(NF_4)_2TiF_6$; M 341,86; $T_{разл}$ 200°; Лит.: [90] 353-359

4247. **тетрафтораммония гексафторфосфат** бел. крист. NF_4PF_6; M 234,96; $T_{разл}$ 245°; Лит.: [89] 1275-1282

4248. **тетрафтораммония гексафторхромат(V)** темно-красн. крист. NF_4CrF_6; M 255,99; $T_{разл}$ 125°; Разл. на: хрома(V) фторид, фтор, азота трифторид; Раств.: фтороводород: 639 (23°); Лит.: [102] 2286-2292

4249. **тетрафтораммония гептафторвольфрамат** бел. крист. NF_4WF_7; M 406,829; CAS 80735-93-9; $T_{разл}$ 145°; Лит.: [98] 2091-2094; Синт.: [98] 2092

4250. **тетрафтораммония гептафторксенат(VI)** светло-желт. крист. NF_4XeF_7; M 354.28; CAS 82963-12-0; $T_{разл}$ 75°; Лит.: [97] 4117-4121

4251. **тетрафтораммония гептафторуранат** бледно-желт. крист. NF_4UF_7; M 461,018; CAS 80735-09-7; $T_{разл}$ 145°; Лит.: [98] 2091-2094

4252. **тетрафтораммония гидрофторид** ж. NF_4HF_2; M 129,005; CAS 71485-49-9; $T_{пл}$ -78°; $T_{разл}$ 25°; Разл. на: азота трифторид, фтор, фтороводород; Лит.: [95] 1494-1498

4253. **тетрафтораммония пентафторгерманат(IV)** бел. крист. NF_4GeF_5; M 257,63; $T_{разл}$ 249°; Лит.: [89] 1275-1282

4254. **тетрафтораммония пентафтороксивольфрамат(VI)** бел. крист. NF_4WOF_5; M 384,83; CAS 79028-46-9; $T_{разл}$ 85°; Лит.: [96] 4139-4143

4255. **тетрафтораммония пентафторстаннат** бел. крист. NF_4SnF_5; M 303,702; CAS 61587-75-5; $T_{разл}$ 120°; Лит.: [91] 849-854

4256. **тетрафтораммония пербромат** NF_4BrO_4; M 233,902; CAS 25483-10-7; $T_{разл}$ 25°; Лит.: [95] 1494-1498

4257. **тетрафтораммония перхлорат** бел. крист. NF_4ClO_4; M 189,45; CAS 13706-14-4; $T_{разл}$ 0°; Разл. на: азота трифторид, хлора триоксид-гипофторит; Лит.: [95] 1494-1498

4258. **тетрафтораммония тетрафторборат** NF_4BF_4; M 176,805; $T_{разл}$ 240-350°; Лит.: [684] 225-227, [809] 39

4259. **тетрафтораммония тетрафторбромат(III)** бел. крист. NF_4BrF_4; M 245,898; $T_{разл}$ 25°; Лит.: [103] 1904-1906

4260. **тетрафтораммония тетрафтороксибромат(V)** бел. крист. NF_4BrOF_4; M 291,897; $T_{разл}$ 25°; Лит.: [103] 1904-1906

4261. **тетрафтораммония фторсульфат** бел. крист. NF_4SO_3F; M 189,06; $T_{разл}$ 10°; Лит.: [93] 3046-3049

4262. **тетрафторгидразин** г. N_2F_4; M 104,007; $T_{пл}$ -161,5°; $T_{кип}$ -74,2°; $T_{разл}$ 150°; Пл.: 1,454 (-74.2°, г/см^3, ж.); $T_{крит}$: 36,2; Лит.: [1026] 573, [684]; Синт.: [818] 222, [818] 222-223

4263. **тетрафториода тетрафторхромундекафтордиантимонат** коричнев. $IF_4(CrF_4Sb_2F_{11})$; M 783,39; $T_{разл}$ 153°; Лит.: [44] 932

4264. **тетрафторметан** (R14, carbon tetrafluoride, tetrafluorometane, метфоран, перфторметан, углерод четырехфтористый, углерода тетрафторид, фреон 14, хладон 14) бц. г. CF_4; M 88,005; CAS 75-73-0; $T_{пл}$ -183,7°; $T_{кип}$ -129°; $T_{разл}$ 910°; Раств.: бензол: р., вода: 0.001858 (25°), хлф.: р.; Пл.: 1.96 (-184°, г/см^3, т.), 1.629 (-132.5°, г/см^3, ж.); n = 1,151 (-73,3°); Ск.зв.: 1034 (-173°, состояние среды - жидкость)902 (-153°, состояние среды - жидкость)763 (-133°, состояние среды - жидкость)627 (-113°, состояние среды - жидкость)494 (-93°, состояние среды - жидкость)354 (-73°, состояние среды - жидкость); ΔH^0_{298}: -933 (г); S^0_{298}: 261 (г); C_p^0: 63 (г); $T_{крит}$: -45,65; $P_{крит}$: 3,745; $Пл_{крит}$: 0,625; Лит.: [343] 281-282, 690-691, [761] 14-23, [897] 1020-1021, [1024] 279, [241] 18, [600] 133

4265. **2,2,3,3-тетрафторпропанол** $CHF_2CF_2CH_2OH$; M 132,06; $T_{пл}$ -15°; $T_{кип}$ 109-110°; Лит.: [1023] 407

4266. **тетрафторхлора гексафторантимонат** ClF_4SbF_6; M 347,197; $T_{пл}$ 120°; Лит.: [809] 46

4267. **тетрафторхлора генкосафтортетраантимонат** $ClF_4Sb_4F_{21}$; M 997,45; $T_{пл}$ 62°; Лит.: [809] 46

4268. **тетрафторхлора ундекафтордиантимонат** $ClF_4Sb_2F_{11}$; M 563,95; $T_{пл}$ 64°; Лит.: [809] 46

4269. **1,1,1,2-тетрафторэтан** (хладагент R134a) CF_3CH_2F; M 102,031; $T_{пл}$ -101,1°; $T_{крит}$: 101,15; $P_{крит}$: 4,06; Лит.: [272] 28-29

4270. **тетрафторэтилен-дигипофторит** $CF_3CF(OF)_2$; M 170,011; $T_{разл}$ 150°; Лит.: [774] 11

4271. **тетрафторэтилен** бц. г. CF_2=CF_2; M 100,015; $T_{пл}$ -142,6°; $T_{кип}$ -76,3°; ΔH^0_{298}: -658,56 (г); ΔG^0_{298}: -623,71 (г); S^0_{298}: 299,95 (г); C_p^0: 80,5 (г); $T_{крит}$: 33,3; Лит.: [1026] 574, [270] 228, [1092] 332

4272. **2,3,7,8-тетрахлордибензо[b,e]-1,4-диоксин** (2,3,7,8-ТХДД, диоксин) бц. крист. $C_{12}H_4Cl_4O_2$; M 321,97; CAS 1746-01-6; $T_{пл}$ 305°; $T_{кип}$ 421,2°; $T_{разл}$ 750°; Раств.: ацетон: 0,011, бензол: 0,057, вода: 0,00000000193 (22°), метанол: 0,001, октанол: 0,005, хлорбензол: 0,072, хлф.: 0,037; Пл.: 1,827 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,000000001 (25°); $ЛД_{50}$: 0,06 (куры, п/о), 0,001 (морские свинки, п/о), 0,2 (мыши, п/о), 0,07 (обезьяны, п/о), 0,22 (овцы, п/о), 5 (хомяки, п/о); Лит.: [326] 235-238, [340] 242, [1021] 73, [171] 2111-2118, [265] 96-101, [323], [458] 44, [929] 2-4, 13, [931] 31-32, [954] 29-42

4273. **2,3,7,8-тетрахлордибензо[b,d]фуран** крист. $C_{12}H_4Cl_4O$; M 305,97; $T_{пл}$ 227,5°; $ЛД_{50}$: 1 (крысы), 0,007 (морские свинки, п/о), 6 (мыши); Лит.: [68] 63, [458] 28, 44, [929] 2

4274. **тетрахлорметан** (carbon tetrachloride, tetrachloromethane, углерод четыреххлористый, углеродтетрахлорид) бц. ж. CCl_4; M 153,82; CAS 56-23-5; $T_{пл}$ -22,87°; $T_{кип}$ 76,75°; Раств.: ацетон: р., бензол: смеш., вода: 0,097 (0°), 0,07691 (25°), 0,08 (25°), эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,63195 (0°, г/см^3, ж.), 1,5954 (20°, г/см^3, ж.), 1,5842 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,4607 (20°); ДП: 2,238 (20°) ; Дип.: 0 (20°); ΔH^0_{298}: -139,3 (ж); ΔG^0_{298}: -686 (ж); S^0_{298}: 214,4 (ж); C_p^0: 132,6 (ж); $\Delta H_{кип}$: 29,96; $T_{крит}$: 283,2; $P_{крит}$: 4,5; Лит.: [1024] 392-393, [241] 17-18, [258] 308, [369] 187, [768] 185-186, [1042] 82; Синт.: [762] 40-41

4275. **тетрахлорфосфора тетрахлорферрат(III)** $PCl_4[FeCl_4]$; M 370,44; $T_{пл}$ 332°; Лит.: [611] 370

4276. **1,1,1,2-тетрахлорэтан** (несимм-тетрахлорэтан) ж. CH_2ClCCl_3; M 167,84; $T_{кип}$ 130,5°; Раств.: вода: 0,1089 (20°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,588 (20°, г/см^3, ж.), 1,5424 (25°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 1126-1127, [241] 24

4277. **тетрахлорэтилен** (перхлорэтилен) Cl_2C=CCl_2; M 165,83; $T_{пл}$ -22°; $T_{кип}$ 121°; Раств.: вода: 0,04 (25°), орг. р-ли: смеш.; Пл.: 1,625 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,5044 (20°); Лит.: [337] 231-233, [1026] 435-436

4278. **тетрацезия оксид** красно-фиолетов. Cs_4O; M 547,62; $T_{разл}$ 10,5°; Лит.: [376] 90

4279. **1,2,4,5-тетрацианобензол** бел. крист. $C_6H_2(CN)_4$; M 178,16; $T_{пл}$ 258°; $ЛД_{50}$: 28 (мыши, в/ж); Лит.: [338] 123

4280. **тетрацианоэтилен** бц. моноклинные крист. $(NC)_2C$=$C(CN)_2$; M 128,09; $T_{пл}$ 201°; $T_{кип}$ 223°; $T_{возг}$ 120°; $T_{разл}$ 800°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 1,318 (20°, г/см^3, т.); n = 1,56 (25°); $ЛД_{50}$: 28 (мыши, п/о); Лит.: [338] 117, [1023] 558

4281. **тетраэтиламмония бромид** крист. (р.п. этанол) $(C_2H_5)_4NBr$; M 210,17; $T_{пл}$ 284°; Раств.: 1,2-дихлорбензол: н.р., 1,2-дихлорэтан: н.р., 2-бутанон: н.р., 4-метил-2-пентанон: н.р., E-1,2-дихлорэтилен: н.р., ацетон: 0,193 (20°), 0,252 (35°), ацетонитрил: 8 (20°), вода: 308 (20°), 329 (35°), гексаметилфосфаттриамид: 0,6 (20°), гексан: н.р., ДМСО: 20 (20°), ДМФА: 5 (20°), диоксан: н.р., дихлорметан: 14 (20°), эф.: н.р., изобутанол: 20 (20°), изопропанол: 15,9 (20°), метанол: 140 (20°), 160 (35°), н-бутанол: 22,7 (20°), нитрометан: 18,3 (20°), пиридин: 0,4 (20°), пропиленкарбонат: 7,6 (20°), сульфолан: 10 (20°), тетрагидрофуран: н.р., тетрахлорметан: н.р., толуол: н.р., трет-бутанол: н.р., хлф.: 28,7 (20°), циклогексан: н.р., этанол: 39,2 (20°), этилацетат: н.р.; Пл.: 1,397 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [891] 752-753, [897] 418-419, [239] 49, [815] 312

4282. **тетраэтиламмония озонид** тригональные крист. $((C_2H_5)_4N)O_3$; М 178,25; CAS 133324-06-8; $Т_{разл}$ 30-50°; Разл. на: триэтиламин, этен, кислород; Лит.: [104] 4380-4385

4283. **тетраэтилолово** бц. маслянистая ж. $(C_2H_5)_4Sn$; М 234,37; $Т_{пл}$ -112°; $Т_{кип}$ 181°; $ЛД_{50}$: 7 (кролики), 15 (крысы), 37 (морские свинки), 40 (мыши); Лит.: [897] 854-855, [378] 164, [907] 121; Синт.: [589] 207-208

4284. **O,O,O,O-тетраэтилпирофосфат** (ЕА 1285, НЕТ, TEPP, ТЭПФ, бладан, вапотон, инфос Т, нифос Т, тетрон) $O(PO(OC_2H_5)_2)_2$; М 290,188; CAS 107-49-3; $Т_{разл}$ 230°; Раств.: вода: смеш., орг. р-ли: х.р., петр.эф.: т.р.; Пл.: 1,185 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4196 (20°); Давл. паров: 0,000155 (20°), 1 (124°), 2 (135°); $ЛД_{50}$: 1,1 (крысы, п/о), 0,65 (крысы, в/б), 7 (мыши, п/о), 0,85 (мыши, в/б); Лит.: [193] A2, [901] 564-565, [60] 307, [363] 8-11, [982] 349-350, [1083] 84-96

4285. **тетраэтилсвинец** бц. маслянистая ж. $Pb(C_2H_5)_4$; М 323,44; $Т_{пл}$ -130°; $Т_{кип}$ 200°; $Т_{разл}$ 100°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; Давл. паров: 0,05 (0°); $ЛД_{50}$: 12,7 (крысы, п/о); Лит.: [620] 125-126, [1023] 559-560, [417] 721-728; Синт.: [1078] 271, [1078] 272, [1078] 273

4286. **тетраэтилтиурамдисульфид** (ТЭТД, антабус, тетурам, тиурам Е) бел. пор. $(C_2H_5)_2NC(S)SSC(S)N(C_2H_5)_2$; М 296,52; $Т_{пл}$ 71-73°; $ЛД_{50}$: 3300 (крысы, п/о); Лит.: [338] 84-85, [1026] 575, [1077] 184

4287. **тетраэтоксиметан** (tetraethyl orthocarbonate, тетраэтилортокарбонат) $C(OC_2H_5)_4$; М 192,3; CAS 78-09-1; $Т_{кип}$ 158-161°; Пл.: 0,9186 (20°, к в.4, ж.); n = 1,3932 (20°); Лит.: [1022] 412, [11] 360

4288. **тетраэтоксисилан** (ортокремниевой кислоты тетраэтиловый эфир, этилортосиликат, этилсиликат) ж. $Si(OC_2H_5)_4$; М 208,34; $Т_{пл}$ -82,5°; $Т_{кип}$ 166,5°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 0,9676 (0°, г/см^3, ж.), 0,9334 (20°, г/см^3, ж.); $ЛД_{50}$: 420 (б. крысы, в/б); Лит.: [897] 948-949, [1020] 98

4289. **тетрил** (N-(2,4,6-тринитрофенил)метилнитрамин, N-метил-N,2,4,6-тетранитроанилин) бц. крист. $(O_2N)_3C_6H_2N(CH_3)NO_2$; М 287,09; $Т_{пл}$ 129,45°; Раств.: вода: пл.р.0,008 (20°), эф.: 0,58 (20°), сероуглерод: пл.р.0,017 (20°), тетрахлорметан: 0,16 (20°), этанол: 0,7 (20°); Пл.: 1,73 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -19,65 (т); Лит.: [1023] 560

4290. **тетродотоксина ацетат** (tetrodotoxin, тарихатоксин) бц. крист. $C_{13}H_{21}N_3O_{10}$; М 379,32; $Т_{пл}$ 225°; $Т_{разл}$ 225°; Раств.: вода: пл.р., эф.: р., этанол: р.; pK_{BH^+} (1) = 8,7 (20°, вода); $ЛД_{50}$: 0,008 (б. мыши, в/м), 0,008 (мыши, в/б), 0,01 (человек, п/о); Лит.: [620] 236, [1024] 526, [1026] 727, [7] 4782-4785, [151] 8798-8805, [152] 11510-11511, [415] 244, [603] 36-37, [1062] 146

4291. **технеций** (technetium) серебристо-бел. гексагональные мет. Tc; М 98,91; $Т_{пл}$ 2200°; $Т_{кип}$ 4600°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 11,49 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (3100°), 10 (3500°), 100 (4100°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 33,5 (т); C_p^0: 24,3 (т); $\Delta H_{пл}$: 24; $\Delta H_{кип}$: 593; Лит.: [1023] 560-561, [1090] 268, [377] 373-374, [386] 51, [768] 104

4292. **технеция(VII) оксид** желт. крист. Tc_2O_7; М 309,81; $Т_{пл}$ 119,5°; $Т_{кип}$ 311°; Раств.: вода: р., диоксан: р.; ΔH^0_{298}: -1114,6 (т); ΔG^0_{298}: -937,6 (т); S^0_{298}: 191,6 (т); $\Delta H_{пл}$: 47,75; $\Delta H_{кип}$: 58,79; Лит.: [768] 104

4293. **технеция(VI) оксид-тетрафторид** син. $TcOF_4$; М 170,899; $Т_{пл}$ 134°; Лит.: [377] 383

4294. **технеция(VII) триоксид-фторид** желт. TcO_3F; М 165,903; $Т_{пл}$ 18,3°; $Т_{кип}$ 100°; Лит.: [377] 383

4295. **технеция(V) фторид** желт. TcF_5; М 193,898; $Т_{пл}$ 50°; Лит.: [377] 382

4296. **технеция(VI) фторид** желт. TcF_6; М 212,897; $Т_{пл}$ 37,4°; $Т_{кип}$ 55,3°; Лит.: [377] 382

4297. **технеция(IV) хлорид** красн. $TcCl_4$; М 240,718; $Т_{возг}$ 300°; Лит.: [377] 382

4298. **технеция(VI) хлорид** зелен. $TcCl_6$; М 311,62; $Т_{пл}$ 25°; Лит.: [377] 382

4299. **тиазилфторид** бц. г. NSF; M 65,07; $T_{пл}$ -89°; $T_{кип}$ 0,4°; $T_{разл}$ 200°; Лит.: [855] 249-251, [41] 140-143, [377] 85

4300. **тиазол** бц. ж. C_3H_3NS; M 85,12; $T_{кип}$ 116,8°; Раств.: ацетон: р., вода: м.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,1998 (17°, г/см^3, ж.); n = 1,5969 (25°); Дип.: 1,62 (20°); Лит.: [768] 181

4301. **2-(тиазолил-4)бензимидазол** (текто, тиабендазол) $C_{10}H_7N_3S$; M 201,25; $T_{пл}$ 296-304°; $ЛД_{50}$: 3330 (); Лит.: [561] 560

4302. **тиамина гидробромид** (витамин B_1) $C_{12}H_{18}Br_2N_4OS$; M 426,17; $T_{пл}$ 215°; Лит.: [897] 576-577

4303. **тиамина гидрохлорид** (аневрин, витамин B_1, оризанин, горулин) бц. крист. $C_{12}H_{18}Cl_2N_4OS$; M 337,26; $T_{пл}$ 250°; Раств.: ацетон: т.р., вода: 100 (25°), эф.: н.р., этанол: 0,3 (20°); Лит.: [817] 226-227, [897] 576-577, [11] 575

4304. **тиантрен** моноклинные крист. (р.п. этанол) $C_6H_4S_2C_6H_4$; M 216,31; $T_{пл}$ 158,8-159°; $T_{кип}$ 366°; Лит.: [638] 987

4305. **1-(2-тиенил)силатран** $N(CH_2CH_2O)_3SiC_4H_3S$; M 257,38; $T_{пл}$ 221°; $ЛД_{50}$: 1,7 (); Лит.: [334]

4306. **тилидин** $C_{17}H_{23}NO_2$; M 273,17; CAS 51931-66-9; $T_{пл}$ 34°; Давл. паров: 0,01 (96°); Лит.: [26] 227

4307. **тилидина гидрохлорид** $C_{17}H_{24}ClNO_2$; M 309,83; CAS 27107-79-5; $T_{пл}$ 159°; Лит.: [26] 227

4308. **тилидина гидрохлорид гемигидрат** $C_{34}H_{50}Cl_2N_2O_5$; M 637,68; $T_{пл}$ 125°; Лит.: [26] 227

4309. **2-тиобарбитуровая кислота** (2-тиоксопиримидин-4,6-дион, малонилтиомочевина) пластинчатые крист. (р.п. вода) $C_4H_4N_2O_2S$; M 144,14; $T_{пл}$ 235°; $T_{разл}$ 235°; Раств.: вода: р. (100°), этанол: р.; Лит.: [832] 294-295, [897] 972-973

4310. **тиодиуксусной кислоты диэтиловый эфир** $C_6H_{10}O_4S$; M 178,2062; $T_{кип}$ 267-268°; Лит.: [57] 493; Синт.: [249] 88

4311. **тиоксантон** желт. игольчатые крист. (р.п. хлороформ) $C_{13}H_8OS$; M 212,3; $T_{пл}$ 213°; Раств.: бензол: р., укс.: р., этанол: м.р.; Лит.: [832] 346-347

4312. **тиомононадугольная кислота** красн. маслянистая ж. H_2CS_4; M 142,287; $T_{пл}$ -36°; pK_a (1) = 4 (°, вода); pK_a (2) = 7 (°, вода); Лит.: [941] 57

4313. **тиомочевина** (thiourea, тиокарбамид, тиоугольной кислоты диамид) ромбические крист. NH_2CSNH_2; M 76,11; CAS 62-56-6; $T_{пл}$ 176°; $T_{разл}$ 200°; Раств.: бензол: н.р., вода: 4,9 (0.2°), 9,18 (13°), 15,2 (22.7°), 68 (60.2°), 200 (97°), эф.: т.р., метанол: р.11,9 (25°), пиридин: р.12.5 (20°), тетрахлорметан: н.р., этанол: р.4 (25°); Пл.: 1.405 (20°, г/см^3, т.); $ЛД_{50}$: 8000 (мыши, п/о); Лит.: [897] 974-975, [1023] 574-575, [1026] 578, [241] 12; Синт.: [382] 628

4314. **тиомочевины диоксид** (формамидинсульфин, формамидинсульфиновая кислота) бел. крист. $(H_2N)_2SO_2$; M 108,12; $T_{пл}$ 123°; Разл. на: серы(IV) оксид; Раств.: ацетонитрил: н.р., вода: 3 (20°), 4.25 (31°), 4.86 (35°), ДМСО: 2.29 (31°), 2.37 (35°), 2,65 (45°), ДМФА: 0,1 (31°), 0,11 (35°), 0,12 (45°), нитрометан: н.р., пропиленкарбонат: н.р., тетрагидрофуран: н.р., формамид: 2,18 (31°), 2,25 (35°), 2,65 (45°), этанол: 0,75 (20°); pK_a (1) = 6,82 (25°, вода); Лит.: [338] 58, [338] 58, [303], [978] 499; Синт.: [305] 113

4315. **тионилхлорид** (сульфинила хлорид) бц. дымящая ж. $SOCl_2$; M 118.97; $T_{пл}$ -104,5°; $T_{кип}$ 75,6°; $T_{разл}$ 80°; Разл. на: дисеры дихлорид, серы(IV) оксид, хлор; Раств.: бензол: р., вода: реаг., хлф.: р., этанол: реаг.; Пл.: 1,655 (10.4°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 1 (-56,2°), 10 (-23,6°), 100 (20,6°); ДП: 9,25 (20°) ; Дип.: 1,44 (20°); ΔH^0_{298}: -247 (ж); S^0_{298}: 278,6 (ж); C_p^0: 120,5 (ж); $\Delta H_{кип}$: 31,8; Лит.: [819] 424, [610] 330, [768] 98; Синт.: [478] 354

4316. **тиопирин** (2,3-диметил-1-фенил-5-пиразолинтион) бц. крист. $C_{11}H_{12}N_2S$; М 204,28; $Т_{пл}$ 166°; Раств.: вода: т.р. (20°), р. (100°), эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 976-977

4317. **тиоридазин** (2-метилтио-10-(2-(1-метил-2-пиперидил)этил)фенотиазин, меллерил) крист. $C_{21}H_{26}N_2S_2$; М 370,57; $Т_{пл}$ 73°; Лит.: [748] 429

4318. **тиоридазина гидрохлорид** (10-(2-(1-метил-2-пиперидинил)этил)-2-метилтио-10Н-фенотиазина гидрохлорид) бел. крист. $C_{21}H_{27}ClN_2S_2$; М 407,1; CAS 50-52-2; $Т_{пл}$ 159°; Раств.: вода: р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [784] 868, [748] 429

4319. **тиосемикарбазид** $H_2NCSNHNH_2$; М 91,135; $Т_{пл}$ 183°; $ЛД_{50}$: 23 (б. крысы, в/ж), 20 (кошки, в/ж), 10 (собаки, в/ж); Лит.: [338] 60-61

4320. **тиосерная кислота** (серноватистая кислота) маслянистая ж. $H_2S_2O_3$; М 114,144; $Т_{разл}$ -78°; pK_a (1) = 0,66 (25°, вода); pK_a (2) = 1,56 (25°, вода); Лит.: [898] 80, [377] 65, [610] 333

4321. **тиосерной кислоты эфират** $H_2S_2O_3 \cdot 2(C_2H_5)_2O$; М 262,39; $Т_{разл}$ -5°; Лит.: [610] 333-334

4322. **тиотионилфторид** SSF_2; М 102,127; $Т_{пл}$ -164,6°; $Т_{кип}$ -10,6°; Лит.: [377] 40

4323. **тиоуксусная кислота** (этантиоловая кислота) бц. ж. $CH_3C(S)OH$; М 76,11; $Т_{кип}$ 93°; pK_a (1) = 3,33 (25°, вода); Лит.: [897] 976-977, [898] 94

4324. **тиоуксусной кислоты амид** (тиоацетамид, этантиоамид) желт. моноклинные крист. (р.п. диэтиловый эфир) CH_3CSNH_2; М 75,13; $Т_{пл}$ 108,5°; Раств.: вода: л.р., эф.: р., этанол: р.; $ЛД_{50}$: 200 (б. крысы, в/ж); Лит.: [897] 976-977

4325. **тиофен-2-карбоновая кислота** (альфа-тиофеновая кислота) игольчатые крист. (р.п. вода) C_4H_3SCOOH; М 128,15; $Т_{пл}$ 126,5-129°; $Т_{кип}$ 260°; pK_a (1) = 3,48 (25°, вода); Лит.: [897] 980-981, [898] 94

4326. **тиофен** бц. ж. $(CH=CH)_2S$; М 84,14; $Т_{пл}$ -38,3°; $Т_{кип}$ 84,12°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: н.р., диоксан: смеш., эф.: смеш., пиридин: смеш., тетрахлорметан: смеш., толуол: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,0644 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,5289 (20°); Дип.: 0,55 (20°); ΔH^0_{298}: -82 (ж); $\Delta H_{пл}$: 59,04; $\Delta H_{кип}$: 34,47; $\Delta H_{сгор}$: 2805,4; $Т_{крит}$: 312; $P_{крит}$: 4,56; Лит.: [768] 182

4327. **тиофенол** (бензолтиол, фенилмеркаптан) бц. ж. C_6H_5SH; М 110,18; $Т_{пл}$ -14,93°; $Т_{кип}$ 169,5°; Пл.: 1,0775 (20°, г/см^3, ж.); pK_a (1) = 9,43 (25°, вода); Лит.: [897] 982-983, [898] 94, [328] 256

4328. **тиоформамид** $HC(S)NH_2$; М 61,106; $Т_{пл}$ 32-34°; Лит.: [645] 648

4329. **тиофосген** (тиокарбонилхлорид) красн. ж. $CSCl_2$; М 114,97; $Т_{кип}$ 76°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., этанол: реаг.; Пл.: 1,5085 (15°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 982-983, [610] 519

4330. **тиофосфорной кислоты трис-этиленимид** (тиофосфамид) бел. пластинчатые крист. $(C_2H_4N)_3PS$; М 189,23; $Т_{пл}$ 55°; Раств.: бензол: л.р., вода: л.р., эф.: л.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; $ЛД_{50}$: 15 (крысы, в/м), 8,4 (крысы, в/б), 18,2 (мыши, в/б), 10 (собаки, в/м); Лит.: [284] 248, [763] 117-124; Синт.: [763] 118

4331. **l-тирозин** (l-альфа-амино-п-гидроксигидрокоричная кислота, l-бета-п-оксифенилаланин) игольчатые крист. (р.п. вода) $HOC_6H_4CH_2CH(NH_2)COOH$; М 181,2; $Т_{пл}$ 290-318°; pK_a (1) = 8,4 (17°, вода); Лит.: [897] 984-985, [898] 94

4332. **титан** (titanium) серебристо-бел. гексагональные мет. Ti; М 47,9; $Т_{пл}$ 1668°; $Т_{кип}$ 3330°; Раств.: вода: н.р. (20°), реаг. (100°), укс.: н.р.; Пл.: 4,505 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (1946°), 1 (2191°), 10 (2490°), 100 (2833°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 30,6 (т); C_p^0: 25,1 (т); $\Delta H_{пл}$: 15; $\Delta H_{кип}$: 410; Лит.: [386] 51, [768] 104, [985] 167

4333. **титана(III) борогидрид** $Ti(BH_4)_3$; М 92,395; $Т_{разл}$ 10°; Лит.: [993] 45

4334. **титана(IV) бромид** желт. кубические крист. $TiBr_4$; М 367,52; $Т_{пл}$ 38°; $Т_{кип}$ 231°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., тетрахлорметан: р., этанол: р.; Пл.: 3,24 (20°, г/см^3,

т.); ΔH^0_{298}: -619,2 (т); ΔG^0_{298}: -592 (т); S^0_{298}: 243,5 (т); C_p^0: 131,5 (т); $\Delta H_{пл}$: 12,9; $\Delta H_{кип}$: 44.4; Лит.: [768] 104

4335. **титана диборид** TiB_2; М 69,49; $T_{пл}$ 2980°; Лит.: [376] 145

4336. **титана изопропоксид** $Ti(OCH(CH_3)_2)_4$; М 284,22; $T_{кип}$ 220°; Лит.: [54] 3.56

4337. **титана(IV) иодид** красн. гексагональные крист. TiI_4; М 555,52; $T_{пл}$ 155°; $T_{кип}$ 379,5°; Раств.: вода: х.р. (20°), реаг. (100°); Пл.: 4,4 (25°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -386,6 (т); ΔG^0_{298}: -381.6 (т); S^0_{298}: 246 (т); C_p^0: 125.6 (т); $\Delta H_{пл}$: 19.8; $\Delta H_{кип}$: 56.5; Лит.: [768] 104

4338. **титана карбид** сер. кубические крист. TiC; М 59,91; $T_{пл}$ 3140°; $T_{кип}$ 4300°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,92 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -209 (т); ΔG^0_{298}: -205,7 (т); S^0_{298}: 24,7 (т); C_p^0: 34,3 (т); Лит.: [981] 451, [1023] 592, [482], [768] 104

4339. **титана(IV) нитрат** бел. $Ti(NO_3)_4$; М 295,89; $T_{пл}$ 58°; Лит.: [377] 304

4340. **титана нитрид** желтовато-коричн. кубические крист. TiN; М 61,91; $T_{пл}$ 2950°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,43 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -323 (т); ΔG^0_{298}: -294,4 (т); S^0_{298}: 30,3 (т); C_p^0: 37,1 (т); Лит.: [1023] 592-593, [768] 104

4341. **титана(III) оксид** темно-фиолетов. моноклинные крист. Ti_2O_3; М 143,8; $T_{пл}$ 1830°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 4,6 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1518 (т); ΔG^0_{298}: -1431 (т); S^0_{298}: 77.3 (т); C_p^0: 95.86 (т); Лит.: [768] 104

4342. **титана фосфид** гексагональные крист. TiP; М 78,84; $T_{пл}$ 1990°; Лит.: [1024] 133

4343. **титана(IV) фторид** бел. крист. TiF_4; М 123,89; $T_{возг}$ 285,5°; Раств.: вода: реаг., эф.: н.р., пиридин: р., этанол: р.; Пл.: 2,8 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 10 (174°), 100 (227°); S^0_{298}: 134 (т); C_p^0: 114.3 (т); $\Delta H_{возг}$: 90.4; ΔG^0_{298}: -1513.5 (г); Лит.: [768] 105

4344. **титана(IV) хлорид** светло-желт. ж. $TiCl_4$; М 189,71; $T_{пл}$ -24,1°; $T_{кип}$ 136,35°; Раств.: вода: реаг., хлор жидкий: 298 (20°); Пл.: 1,727 (20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 1 (-13,2°), 10 (22,5°), 100 (73,3°); ДП: 2,79 (20°) ; Дип.: 0 (20°); ΔH^0_{298}: -804,2 (ж); ΔG^0_{298}: -737.4 (ж); S^0_{298}: 252.4 (ж); C_p^0: 145,2 (ж); $\Delta H_{пл}$: 9,97; $\Delta H_{кип}$: 35,7; $ЛД_{50}$: 150 (б. мыши, п/о), 472 (крысы, п/о); Лит.: [1024] 280, [768] 105, [1096] 543-559

4345. **тифен** (дифенилтиоуксусной кислоты 2-диэтиламиноэтилового эфира гидрохлорид) бел. крист. $(C_6H_5)_2CHC(O)SCH_2CH_2N(C_2H_5)_2 \cdot HCl$; М 363,95; $T_{пл}$ 130°; Лит.: [284] 134

4346. **альфа-токоферол** (2,5,7,8-тетраметил-2-(4,8,12-триметилтридецил)-6-оксихроман, витамин Е) светло-желт. маслянистая ж. $C_{29}H_{50}O_2$; М 430,72; $T_{разл}$ 350°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Спектры: 295 () максимум возбуждения; Лит.: [817] 206-207, [897] 986-987, [1020] 386-387

4347. **Т-2 токсин** $C_{24}H_{34}O_9$; М 466,52; $T_{пл}$ 150-151°; $ЛД_{50}$: 5,2 (крысы), 3,06 (морские свинки, п/о), 10,5 (мыши, п/о); Лит.: [1022] 81, [203] 342

4348. **токсогонин** (обидоксима хлорид) желтоват. крист. $(HON{=}CHC_5H_4NCH_2OCH_2NC_5H_4CH{=}NOH)Cl_2$; М 359,2; $T_{пл}$ 205°; $T_{разл}$ 209°; Раств.: вода: л.р., этанол: н.р.; Лит.: [748] 388-389

4349. **4-толилпентазол** $CH_3C_6H_4\text{-}N(N{=}N)_2$; М 161,16; $T_{разл}$ 3°; Лит.: [50] 843

4350. **толуол** (methylbenzene, toluene) бц. ж. $C_6H_5CH_3$; М 92,14; CAS 108-88-3; $T_{пл}$ -95°; $T_{кип}$ 110,626°; Раств.: вода: 0,05 (20°); Пл.: 0,86694 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,49693 (20°); Давл. паров: 14 (14,5°); pK_a (1) = 35 (20°, вода, CH3 группа); $ЛД_{50}$: 7000 (б. крысы, п/о); Лит.: [762] 622-623, [220] 39-41, [241] 390-391, [245] 79, [274] 147, [336] 200, [369] 76, [386] 229, [768] 183

4351. **толуолтрикарбонилхром** желт. $CH_3C_6H_5Cr(CO)_3$; М 228,165; $T_{пл}$ 80-81°; $ЛД_{50}$: 5,62 (мыши, в/в); Лит.: [339] 495, [1046] 461

4352. **торий** (thorium) серебристо-бел. кубические мет. Th; М 232,04; $T_{пл}$ 1750°; $T_{кип}$ 4800°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 11.7 (25°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0.1 (2460°), 1 (2730°), 10 (3080°), 100 (3610°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 53,39 (т); C_p^0: 27,32 (т); Лит.: [386] 51, [768] 105, 312

4353. **тория бромид** бел. $ThBr_4$; M 551,65; $T_{пл}$ 679°; Лит.: [377] 588
4354. **тория дикарбид** ThC_2; M 256,06; $T_{пл}$ 2656°; Лит.: [981] 303
4355. **тория иодид** желт. ThI_4; M 739,66; $T_{пл}$ 556°; Лит.: [377] 588
4356. **тория карбид** желт. кубические крист. ThC; M 244,05; $T_{пл}$ 2625°; $T_{кип}$ 5000°; Раств.: вода: реаг.; Лит.: [897] 226-227, [981] 298
4357. **тория оксид** бел. кубические крист. ThO_2; M 264,04; $T_{пл}$ 3200°; $T_{кип}$ 4400°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 9,7 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1226,7 (т); ΔG^0_{298}: -1168,2 (т); S^0_{298}: 64,39 (т); C_p^0: 61,76 (т); Лит.: [768] 105
4358. **тория сульфат** бц. крист. $Th(SO_4)_2$; M 424,15; $T_{разл}$ 400°; Раств.: вода: 0,75 (0°), 1,38 (20°), 1,99 (30°), 3 (40°), 3,35 (43°), 1,63 (60°), 0,81 (80°), 0,7 (100°), метанол: 0,029 (15°), 0,024 (25°), 0,01 (55°); Пл.: 4,37 (18°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -2541,4 (т); ΔG^0_{298}: -2306,2 (т); S^0_{298}: 148,1 (т); C_p^0: 173,2 (т); Лит.: [768] 105
4359. **тория фторид** бц. моноклинные крист. ThF_4; M 308,03; $T_{пл}$ 1050°; $T_{кип}$ 1700°; Раств.: вода: н.р., фтороводород: н.р.; Пл.: 6,32 (24°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -2018,4 (т); ΔG^0_{298}: -1924,2 (т); S^0_{298}: 142,05 (т); C_p^0: 110,71 (т); Лит.: [768] 105
4360. **тория хлорид** бц. тетрагональные крист. $ThCl_4$; M 373,85; $T_{пл}$ 765°; $T_{кип}$ 922°; Раств.: вода: х.р. (20°), реаг. (100°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 4,59 (15°, г/см^3, т.); Давл. паров: 10 (697°), 100 (781°); ΔH^0_{298}: -1190,3 (т); ΔG^0_{298}: -1101,2 (т); S^0_{298}: 195,8 (т); Лит.: [768] 105
4361. **трамадол** (трамал, транс-(+-)-2-(диметиламинометил)-1-(3-метоксифенил)циклогексанола гидрохлорид) бел. крист. $C_{16}H_{26}ClNO_2$; M 299,836; CAS 27203-92-5; $T_{пл}$ 179°; Раств.: вода: х.р., хлф.: л.р., этанол: х.р.; $ЛД_{50}$: 286 (крысы, п/к), 260 (крысы-самки, п/о), 360 (крысы-самцы, п/о), 200 (мыши, п/к), 310 (мыши-самцы, п/о); Лит.: [782] 867-871, [784], [936] 40
4362. **трегалоза** крист. $C_{12}H_{22}O_{11}$; M 342,3; $T_{пл}$ 214-216°; Раств.: вода: 68,9 (20°); Лит.: [832] 350-351, [179] 355-363
4363. **треморина дигидрохлорид** (1,4-пирролидинил-2-бутина дигидрохлорид, tremorine dihydrochloride) $C_{12}H_{22}Cl_2N_2$; M 265,24; CAS 300-68-5; $T_{пл}$ 237°; $ЛД_{50}$: 25 (морские свинки, п/к), 2,5 (морские свинки, в/б), 65 (мыши, п/к), 4 (мыши, в/б); Лит.: [27] 1207, [543] 248-249, [628] 46-47
4364. **l-трео-изолейцин** (l-трео-альфа-амино-бета-метилвалериановая кислота) ромбические крист. (р.п. этанол) $C_2H_5CH(CH_3)CH(NH_2)COOH$; M 131,18; $T_{пл}$ 286°; $T_{разл}$ 286°; Раств.: вода: 4,12 (25°), 6,08 (75°), эф.: н.р., укс.: р. (118°), этанол: м.р. (78°); pK_a (1) = 9,76 (25°, вода); Лит.: [768] 149, [943] 299
4365. **l-треонин** (l-трео-альфа-амино-бета-гидроксимасляная кислота) бц. крист. $CH_3CH(OH)CH(NH_2)COOH$; M 119,12; $T_{пл}$ 253°; Раств.: вода: х.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [768] 183, [943] 299
4366. **2,4,6-триазидо-1,3,5-триазин** крист. $(NCN_3)_3$; M 204,11; $T_{пл}$ 94,5°; $T_{разл}$ 150-200°; Раств.: ацетон: р., этанол: т.р. (0°), л.р. (78°); Пл.: 1,71 (13°, г/см^3, т.); Лит.: [278] 284-289
4367. **1,3,5-триазин** бел. крист. $C_3H_3N_3$; M 81,08; $T_{пл}$ 86°; $T_{кип}$ 114°; Лит.: [1023] 628-629, [477] 1053, [610] 521
4368. **1,2,3-триазол** (озотриазол) $C_2H_3N_3$; M 69,065; $T_{пл}$ 23°; $T_{кип}$ 203°; Лит.: [515] 252, [1026] 588
4369. **триаконтан** $CH_3(CH_2)_{28}CH_3$; M 422,8; $T_{пл}$ 66°; $T_{кип}$ 450°; Давл. паров: 1 (234°), 10 (284°), 40 (324°), 100 (356°), 400 (414°); Лит.: [896] 674, [624] 61, [731] 10
4370. **1-триаконтанол** $CH_3(CH_2)_{28}CH_2OH$; M 438,81; $T_{пл}$ 86,3°; Лит.: [57] 538, [542] 283
4371. **триаконтилбензол** $CH_3(CH_2)_{29}C_6H_5$; M 498,909; $T_{пл}$ 70°; $T_{кип}$ 512°; Лит.: [896] 675
4372. **триамантан** (гептацикло[7.7.1.1^{3,15}.0^{1,12}.0^{2,7}.0^{4,13}.0^{6,11}]октадекан) $C_{18}H_{24}$; M 240,38; $T_{пл}$ 221°; Лит.: [279] 8, 18

4373. **1,3,5-триамино-2,4,6-тринитробензол** (TATB) желт. крист. $C_6(NH_2)_3(NO_2)_3$; M 258,148; $T_{разл}$ 300°; Раств.: вода: пл.р.; Пл.: 1,93 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1026] 589, [1089] 546-547, [4] 172-174

4374. **трианилина меллитат** бц. ам. в-во $C_6(COOH)_6 \cdot 3C_6H_5NH_2$; M 621,54828; $T_{пл}$ 320°; $T_{разл}$ 320°; Лит.: [831] 83

4375. **2,4,5-триацетоксибензальдегид** призматические крист. $(CH_3COO)_3C_6H_2CHO$; M 280,23; $T_{пл}$ 115°; Лит.: [57] 575

4376. **триацетона трипероксид** (acetoneperoxide, triacetone triperoxide, ацетона перекись, триацетона триперекись, циклотриацетонтрипероксид) бел. призматические крист. $((CH_3)_2COO)_3$; M 222,236; $T_{пл}$ 97°; $T_{возг}$ 70°; Раств.: ацетон: х.р.10,07 (17°), бензол: х.р.22 (17°), вода: н.р., эф.: х.р.5,8 (17°), метанол: пл.р., петр.эф.: х.р.7,93 (17°), пиридин: х.р.16,28 (17°), тетрахлорметан: х.р., толуол: х.р., трихлорэтилен: 29,37 (17°), укс.: л.р., хлф.: х.р.73,9 (17°), этанол: 0,15 (17°), р. (78°); Пл.: 1,3 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -90,8 (т); Лит.: [61] A42-A45, [1089] 351, [278] 411-415, [992] 338-339, [1057] 468-469

4377. **трибенз[de,kl,rst]пентафен** (террилен) красно-фиолетов. листовидные крист. $C_{30}H_{16}$; M 376,448; $T_{пл}$ 510-511°; Лит.: [488] 237-240

4378. **трибензилолова хлорид** бц. игольчатые крист. $(C_6H_5CH_2)_3SnCl$; M 427,54; $T_{пл}$ 142-144°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: н.р., эф.: р., укс.: р., хлф.: р., этанол: н.р.; Лит.: [897] 854-855; Синт.: [589] 185

4379. **трибора пентафторид** $(BF_2)_2BF$; M 127,43; $T_{разл}$ -50°; Разл. на: октабора додекафторид, дибора тетрафторид; Лит.: [376] 192-193

4380. **триброма гексафтороарсенат** коричнев. Br_3AsF_6; M 428,624; $T_{возг}$ 50°; $T_{разл}$ 70°; Лит.: [79] 452, [187] 431, [377] 189

4381. **2,4,6-триброманилин** игольчатые крист. $Br_3C_6H_2NH_2$; M 329,8; $T_{пл}$ 122°; $T_{кип}$ 300°; Лит.: [832] 24-25; Синт.: [366] 118

4382. **трибромацетальдегид** ж. CBr_3CHO; M 280,74; $T_{кип}$ 174°; Пл.: 2,665 (25°, к в.4, ж.); Лит.: [832] 32-33, [1026] 82

4383. **трибромметан** (bromoform, methyl tribromide, tribromomethane, бромоформ) бц. ж. $HCBr_3$; M 252,75; CAS 75-25-7; $T_{пл}$ 8,5°; $T_{кип}$ 149,5°; Раств.: бензол: р., вода: 0,3001 (15°), 0,319 (30°), эф.: смеш., лигроин: р., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 2,8912 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,598 (20°); Давл. паров: 46 (15°); ДП: 4,39 (20°) ; Вязк.: 1,89 (25°); Пов.нат.: 31,68 (20°); $\Delta H_{кип}$: 43,45; Лит.: [241] 3, [768] 132, [1042] 82; Синт.: [382] 394

4384. **2,4,6-трибромфенол** желт. игольчатые крист. $C_6H_2Br_3OH$; M 330,799; $T_{пл}$ 96°; Лит.: [897] 1050-1051; Синт.: [805] 64

4385. **2,3,7-трибром-8-хлордибензо[b,e]-1,4-диоксин** $C_{12}H_4Br_3ClO_2$; M 455,32; $T_{пл}$ 309-310°; $ЛД_{50}$: 0,5 (б. мыши, в/ж, в подсолнечном масле, время наблюдения 45 суток); Лит.: [409] 463-464

4386. **трибутиламин** $(C_4H_9)_3N$; M 185,36; $T_{пл}$ -70°; $T_{кип}$ 216,5°; Пл.: 0,7782 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4297 (20°); pK_{BH^+} (1) = 11,04 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 115 (б. мыши, п/о), 615 (кролики, п/о), 455 (крысы, п/о); Лит.: [1020] 333

4387. **трибутилвисмут** $(C_4H_9)_3Bi$; M 380,323; $T_{кип}$ 124°; Пл.: 1,456 (27°, к в.4, ж.); Лит.: [1078] 325

4388. **N-(три-трет-бутилсилил)-ди-трет-бутилсиланимин** бледно-желт. крист. $((CH_3)_3C)_2Si{=}NSi(C(CH_3)_3)_3$; M 355,75; $T_{пл}$ 85°; $T_{разл}$ 85°; Лит.: [376] 339

4389. **1,2,3-три-трет-бутил-4-триметилгермилтетраэдран** $(CH_3)_3Ge((CH_3)_3C)_3C_4$; M 337,129; $T_{пл}$ 143°; Лит.: [881] 79

4390. **три-трет-бутил-(триметилсилил)тетраэдран** $(CH_3)_3C((CH_3)_3Si)_3C_4$; M 292,575; $T_{пл}$ 162°; $T_{разл}$ 180°; Лит.: [873] 385

4391. **1,3,6-три-трет-бутил-2,4,5-трифторбензвален** $C_{18}H_{27}F_3$; M 300,402; Давл. паров: 11 (140°); Лит.: [624] 576

4392. **1,2,3-три-трет-бутил-4,5,6-трифторбензол** $((CH_3)_3C)_3C_6F_3$; M 300,402; $T_{пл}$ 113°; Лит.: [624] 576

4393. **1,2,3-три-трет-бутил-4,5,6-трифторпризман** $((CH_3)_3C)_3C_6F_3$; M 300,402; $T_{пл}$ 187°; Лит.: [624] 576

4394. **2,4,6-три-трет-бутилфенол** бел. пор. $((CH_3)_3C)_3C_6H_2OH$; M 262,43; $T_{пл}$ 135°; $ЛД_{50}$: 1600 (б. мыши, п/о); Лит.: [1077] 192

4395. **трибутилфосфат** (бутилфосфат) бц. ж. $(C_4H_9O)_3PO$; M 266,32; $T_{пл}$ -80°; $T_{кип}$ 289°; Раств.: вода: 0,38 (22°), эф.: р., сероуглерод: р., толуол: р., этанол: р.; Пл.: 0,9727 (25°, к в.4, ж.); $ЛД_{50}$: 1400 (б. крысы), 1200 (б. мыши, п/о); Лит.: [339] 154, [897] 562-563, [1026] 589-590, [378] 168, [1077] 192

4396. **триванадия силицид** кубические крист. V_3Si; M 180,91; $T_{пл}$ 1730°; Лит.: [1023] 346

4397. **тригексилэтиламмония бромид** $(C_6H_{13})_3(C_2H_5)NBr$; M 378,43; $T_{пл}$ 46,5°; Лит.: [239] 50

4398. **тригерман** бц. ж. Ge_3H_8; M 225,98; $T_{пл}$ -105,6°; $T_{кип}$ 110,5°; Раств.: тетрахлорметан: р.; Пл.: 2,2 (-105°, г/см^3, ж.); Лит.: [896] 607, [376] 354, [427] 114-115

4399. **2,4,6-тригидразино-1,3,5-триазин** бел. крист. $C_3N_3(NHNH_2)_3$; M 171,16; $T_{пл}$ 287°; Лит.: [212] 303

4400. **2,3,4-тригидроксибензальдегид** $(HO)_3C_6H_2CHO$; M 154,12; $T_{пл}$ 161-162°; Лит.: [57] 574

4401. **2,4,5-тригидроксибензальдегид** $(HO)_3C_6H_2CHO$; M 154,12; $T_{пл}$ 223°; Лит.: [57] 574

4402. **2,4,6-тригидроксибензойная кислота** (флороглюцинкарбоновая кислота) крист. (р.п. вода) $(HO)_3C_6H_2COOH$; M 170,13; $T_{пл}$ 100°; $T_{разл}$ 100°; pK_a (1) = 1,68 (25°, вода); Лит.: [897] 500-501, [898] 95; Синт.: [659] 436-437

4403. **1,2,3-тригидроксибензол** (виц-триоксибензол, пирогаллол) игольчатые крист. $C_6H_3(OH)_3$; M 126,12; $T_{пл}$ 133°; $T_{кип}$ 293°; Раств.: бензол: т.р., вода: 62,5 (25°), эф.: 83,3 (25°), хлф.: т.р., этанол: 100 (25°); Пл.: 1,453 (4°, к в.4, т.); Давл. паров: 12 (171,5°); $ЛД_{50}$: 990 (крысы, в/ж), 570 (мыши, в/ж); Лит.: [897] 890-891

4404. **1,2,4-тригидроксибензол** бц. листовидные крист. $C_6H_3(OH)_3$; M 126,1; $T_{пл}$ 140,5°; Лит.: [748] 93

4405. **1,3,5-тригидроксибензол** (1,3,5-бензтриол, 1,3,5-триоксибензол, флороглюцин) бц. пластинчатые крист. $C_6H_3(OH)_3$; M 126,12; $T_{пл}$ 219°; Раств.: бензол: х.р., вода: 1 (20°), 1,13 (25°), эф.: л.р., пиридин: х.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,46 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 1056-1057, [768] 189

4406. **1,3,5-тригидроксибензол дигидрат** (флороглюцина дигидрат) бц. $C_6H_3(OH)_3 \cdot 2H_2O$; M 162,141; $T_{пл}$ 117°; Лит.: [768] 189

4407. **2,4,6-тригидрокси-1,3,5-триазин** (циануровая кислота) бц. моноклинные крист. $C_3N_3(OH)_3$; M 129,07; $T_{разл}$ 360°; Разл. на: изоциановая кислота; Раств.: бензол: 0.23 (25°), вода: 0.27 (25.5°), 2.6 (90°), ДМСО: 15.1 (25°), ДМФА: 6.7 (25°); pK_a (1) = 6,75 (25°, вода); Лит.: [897] 1094-1095, [1024] 358, [212] 305-306

4408. **тридейтероаммиак** бц. г. ND_3; M 20,05; $T_{пл}$ -74°; $T_{кип}$ -31,1°; Раств.: эф.: р., орг. р-ли: р., этанол: 13,2 (20°); Пл.: 0,6814 (-33.35°, г/см^3, ж.); Лит.: [637] 148, [897] 14-15

4409. **тридекан** $CH_3(CH_2)_{11}CH_3$; M 184.4; $T_{пл}$ -5.4°; $T_{кип}$ 235.4°; Пл.: 0.7568 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4419 (17°); Давл. паров: 1 (67°), 10 (107,1°), 40 (138,4°), 100 (163,3°), 400 (209,5°); Лит.: [896] 666, [624] 61-62

4410. **тридекановой кислоты метиловый эфир** $CH_3(CH_2)_{11}COOCH_3$; M 228,38; $T_{пл}$ 5,8°; Лит.: [642] 15

4411. **1-тридеканол** (перв-тридециловый спирт) бц. крист. $CH_3(CH_2)_{11}CH_2OH$; M 200,36; $T_{пл}$ 30,63°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,8223 (31°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 1010-1011

4412. **тридекафторгексансульфоновая кислота** $C_6F_{13}SO_3H$; M 400,115; $T_{пл}$ 33°; $T_{кип}$ 222°; H_0 (1) = -12,3 (25°); Лит.: [187] 38, 40

4413. **1-тридецен** (тридецилен) бц. ж. $CH_2=CH(CH_2)_{10}CH_3$; M 182,34; $T_{пл}$ -23,07°; $T_{кип}$ 232,78°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 0,76527 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 1010-1011

4414. **три-(диметиламидо)фосфат** (гексаметапол, гексаметилфосфортриамид) $((CH_3)_2N)_3PO$; M 179,2; $T_{кип}$ 235°; n = 1,4579 (20°); ДП: 29,6 (20°) ; Дип.: 5,5 (20°); Лит.: [404] 236

4415. **тридимит** (кремния диоксид) бц. гексагональные крист. SiO_2; M 60,08; $T_{пл}$ 1680°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 2,264 (25°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -905,4 (т); ΔG^0_{298}: -851,6 (т); S^0_{298}: 43,5 (т); C_p^0: 44,6 (т); Лит.: [768] 74

4416. **трижелеза додекакарбонил** черн. крист. $Fe_3(CO)_{12}$; M 503,656; $T_{разл}$ 140°; Раств.: орг. р-ли: м.р.; Пл.: 2, (20°, г/см^3, т.); Лит.: [855] 109, [1021] 130-131, [54] 8.129, [611] 348

4417. **трижелеза карбид** (цементит) сер. ромбические крист. Fe_3C; M 179,55; $T_{пл}$ 1700°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,7 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: 25 (т); ΔG^0_{298}: 18,8 (т); S^0_{298}: 108 (т); C_p^0: 106 (т); Лит.: [611] 340, [768] 63

4418. **трижелеза силицид** Fe_3Si; M 195,62; $T_{пл}$ 1300°; Лит.: [611] 341

4419. **трижелеза фосфид** Fe_3P; M 198,51; $T_{пл}$ 1100°; Пл.: 6,74 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -163 (т); Лит.: [1021] 140

4420. **триизобутиламин** $N(CH_2CH(CH_3)_2)_3$; M 185,36; $T_{пл}$ -21,8°; $T_{кип}$ 191,5°; Пл.: 0,7662 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4234 (20°); pK_{BH^+} (1) = 10,3 (25°, вода); Лит.: [1020] 333

4421. **трииода(I) нитрид** NI_3; M 394,72; $T_{разл}$ -78°; Лит.: [111] 83

4422. **трииода(I) нитрида аммиакат** (азота иодистого аммиакат) черн. ромбические крист. $NI_3 \cdot NH_3$; M 411,75; $T_{разл}$ 26°; Разл. на: иод; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 3,5 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [779] 40-41, [897] 14-15, [540] 278, [787] 669, [1069] 182-183

4423. **трииода тетрахлоралюминат** I_3AlCl_4; M 549,507; $T_{пл}$ 45°; Лит.: [79] 451

4424. **трииода фторсульфонат** крист. I_3SO_3F; M 479,78; $T_{пл}$ 101,5°; Лит.: [857] 74, [79] 451

4425. **трииодметан** (iodoform, triiodomethane, иодоформ) желт. гексагональные крист. (р.п. ацетон) CHI_3; M 393,72; CAS 75-47-8; $T_{пл}$ 123°; $T_{возг}$ 210°; Раств.: бензол: н.р., вода: 0,01 (25°), глицерин: м.р., эф.: 13,6 (25°), жирные масла: м.р., сероуглерод: р., укс.: р., хлф.: р., этанол: 1,3 (18°), 7,8 (78°); Пл.: 4,008 (20°, г/см^3, т.); Дип.: 1 (20°); Лит.: [241] 5, [284] 95, [768] 151

4426. **трикарбонил(пи-метилциклопентадиенил)марганец** желт. ж. $CH_3C_5H_4Mn(CO)_3$; M 218,09; $T_{пл}$ -75°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; Пл.: 1,3942 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,5873 (20°); Давл. паров: 12 (106°); $ЛД_{50}$: 58 (крысы, п/о), 230 (мыши, п/о); Лит.: [1026] 590, [796] 19

4427. **трикозан** $CH_3(CH_2)_{21}CH_3$; M 324,6; $T_{пл}$ 47,5°; $T_{кип}$ 380°; Давл. паров: 1 (179°), 10 (227°), 40 (264°), 100 (294°), 400 (349°); Лит.: [896] 672, [731] 10

4428. **1-трикозанол** $CH_3(CH_2)_{21}CH_2OH$; M 340,63; $T_{пл}$ 72,5°; Лит.: [542] 283

4429. **трилитий-висмут** кубические крист. Li_3Bi; M 229,803; $T_{пл}$ 1145°; Лит.: [376] 70, [611] 488

4430. **тримарганца дифосфид** Mn_3P_2; M 226,76; $T_{разл}$ 1090°; Лит.: [1021] 648

4431. **тримарганца фосфид** Mn_3P; M 195,79; $T_{пл}$ 1105°; Лит.: [1021] 648

4432. **тримеди фосфид** светло-сер. Cu_3P; M 221,61; $T_{пл}$ 1022°; $ЛД_{50}$: 392 (мыши, в/б), 10000 (мыши, в/ж); Лит.: [1024] 133, [611] 270

4433. **тримекаин** (N-(диэтиламинометилкарбонил)-2,4,6-триметиланилина гидрохлорид) бел. крист. $(CH_3)_3C_6H_2NHCOCH_2N(C_2H_5)_2 \cdot HCl$; M 284,82; $T_{пл}$ 137°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 185

4434. **триметилалюминий** $Al(CH_3)_3$; М 72,08; $Т_{пл}$ 15°; $Т_{кип}$ 130°; Пл.: 0,752 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [1020] 117

4435. **триметиламин** бц. г. $(CH_3)_3N$; М 59,11; CAS 75-50-3; $Т_{пл}$ -124°; $Т_{кип}$ 3,5°; Раств.: вода: х.р.41 (25°), эф.: р., этанол: х.р.; Пл.: 0,6709 (0°, г/см^3, ж.); pK_{BH^+} (1) = 9,8 (25°, вода); Лит.: [241] 79, [393] 48, [768] 183; Синт.: [365] 180-181

4436. **триметиламин - боран (1/1)** $(CH_3)_3NBH_3$; М 72,95; $Т_{пл}$ 94-94,5°; $Т_{кип}$ 172°; Лит.: [646] 244, [993] 79

4437. **триметиламин - галлан (1/1)** бц. крист. $(CH_3)_3N \cdot GaH_3$; М 131,86; $Т_{пл}$ 70,5°; Лит.: [376] 222

4438. **1-(N,N,N-триметиламмоний)-10-(N-(3-диметилкарбамоксипиридил-2-метил)-N,N-диметиламмоний)декана дибромид** (EA 3966) крист. $C_{24}H_{46}Br_2N_4O_2$; М 582,5; CAS 110913-86-5; $Т_{пл}$ 140°; $Т_{разл}$ 140°; Лит.: [717]

4439. **O-3-(4-(3-триметиламмонийфенокси)бутокси)-5-триметиламмонийфенил-O-изопропил-метилфосфоната тетрафенилборат** (EA 2012) $C_{74}H_{83}B_2N_2O_5P$; М 1133,057; $Т_{пл}$ 172°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р.; $ЛД_{50}$: 0,017 (кролики, в/в), 0,093 (крысы, в/в); Лит.: [700]

4440. **O-3-(4-(3-триметиламмонийфенокси)пропокси)-5-триметиламмонийфенил-O-изопропил-метилфосфоната тетрафенилборат** (EA 2054) ; $Т_{пл}$ 100°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р.; $ЛД_{50}$: 0,015 (кролики, в/в), 0,074 (крысы, в/в); Лит.: [700]

4441. **O-3-(4-(3-триметиламмонийфенокси)пропокси)-5-триметиламмонийфенил-O-пинаколил-метилфосфоната дииодид** (EA 2613) ; $Т_{пл}$ 125°; Раств.: ацетон: р., вода: р., хлф.: р., этанол: р.; $ЛД_{50}$: 0,012 (кролики, в/в), 0,1 (крысы, в/в); Лит.: [700]

4442. **O-3-(4-(3-триметиламмонийфенокси)пропокси)-5-триметиламмонийфенил-O-этил-метилфосфоната тетрафенилборат** (EA 2098) ; $Т_{пл}$ 110°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р.; $ЛД_{50}$: 0,0067 (кролики, в/в), 0,02 (крысы, в/в); Лит.: [700]

4443. **2,4,6-триметиланилин** (аминомезитилен, мезидин) вязкая ж. $(CH_3)_3C_6H_2NH_2$; М 135,21; $Т_{пл}$ -4,9°; $Т_{кип}$ 232-233°; $ЛД_{50}$: 372 (б. мыши, в/ж); Лит.: [1022] 17

4444. **триметиларсин** (триметилмышьяк) $(CH_3)_3As$; М 120,025; $Т_{пл}$ -87,3°; $Т_{кип}$ 51°; $Т_{разл}$ 350°; Лит.: [1023] 639, [907] 121

4445. **1,2,3-триметилбензол** (гемимеллитол) бц. ж. $C_6H_3(CH_3)_3$; М 120,19; CAS 526-73-8; $Т_{пл}$ -25,375°; $Т_{кип}$ 176,084°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,00752 (25°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,89438 (20°, к в.4, ж.); n = 1,5139 (20°); Давл. паров: 1 (19,3°), 10 (56,8°), 40 (86°), 100 (109,1°), 400 (152°); ΔH^0_{298}: -9,59 (г); S^0_{298}: 391,47 (г); C_p^0: 154,28 (г); $\Delta H_{пл}$: 8,37; $\Delta H_{кип}$: 40,36; $Т_{крит}$: 391,3; $Р_{крит}$: 3,21; Лит.: [889] 478-479, [896] 652, [897] 594-595, [241] 585, [877] 14

4446. **1,2,4-триметилбензол** (несимм-триметилбензол, псевдокумол) бц. ж. $C_6H_3(CH_3)_3$; М 120,19; CAS 95-63-6; $Т_{пл}$ -43,8°; $Т_{кип}$ 169,35°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,0059 (25°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,8758 (20°, к в.4, ж.); n = 1,5048 (20°); Давл. паров: 1 (14,8°), 10 (51,7°), 40 (80,5°), 100 (103,4°), 400 (145,6°); Вязк.: 0,894 (15°), 0,73 (30°); ΔH^0_{298}: -13,94 (г); S^0_{298}: 396,62 (г); C_p^0: 155,33 (г); $\Delta H_{пл}$: 12,35; $\Delta H_{кип}$: 39,57; $ЛД_{50}$: 7000 (крысы, в/ж), 6900 (мыши, в/ж); $Т_{крит}$: 380,1; $Р_{крит}$: 3,29; Лит.: [343] 175, [889] 478-479, [896] 652, [897] 926-927, [1023] 133, [54] 5.103, [241] 584, [877] 14

4447. **1,3,5-триметилбензол** (мезитилен, симм-триметилбензол) ж. $C_6H_3(CH_3)_3$; М 120,19; CAS 108-67-8; $Т_{пл}$ -44,72°; $Т_{кип}$ 164,7°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,00482 (25°), 0,01943 (99,99°), эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,86518 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4491 (20°); Давл. паров: 1 (12,3°), 10 (48,8°), 40 (77,2°), 100 (99,7°), 400 (141,4°); Вязк.: 1,154 (20°); ΔH^0_{298}: -16,08 (г); S^0_{298}: 385,81 (г); C_p^0: 150,35 (г); $\Delta H_{пл}$:

9,63; $\Delta H_{кип}$: 39,15; $ЛД_{50}$: 7000 (мыши, в/ж); $T_{крит}$: 370,5; $P_{крит}$: 3,27; Лит.: [343] 175, [889] 478-479, [897] 774-775, [1022] 17-18, [54] 5.103, 5.153, [241] 586, [877] 14; Синт.: [858] 242-245

4448. **4,7,7-триметилбицикло[4.1.0]гептен-3** (дельта-3-карен) ж. $C_{10}H_{16}$; M 136,23; $T_{кип}$ 170°; Пл.: 0,8645 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4723 (20°); Лит.: [1026] 246

4449. **триметилвинилолово** CH_2=$CHSn(CH_3)_3$; M 190,86; $T_{кип}$ 99-100°; Лит.: [1046] 154

4450. **триметилвисмут** $(CH_3)_3Bi$; M 254,084; $T_{пл}$ -86°; $T_{кип}$ 110°; Лит.: [647] 225, [1020] 382, [376] 554

4451. **триметилгаллий** $Ga(CH_3)_3$; M 114,83; $T_{пл}$ -15,8°; $T_{кип}$ 55,7°; Лит.: [907] 121

4452. **2,3,5-триметилгексан** C_9H_{20}; M 128,26; $T_{кип}$ 129°; Лит.: [731] 33

4453. **триметилгермания гидрид** $(CH_3)_3GeH$; M 118,75; $T_{пл}$ -123°; Пл.: 1,0128 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,389 (20°); Давл. паров: 755,5 (26°); Лит.: [647] 159

4454. **триметилгермания диэтиламид** $(CH_3)_3GeN(C_2H_5)_2$; M 189,87; $T_{кип}$ 138°; Пл.: 1,01 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4304 (20°); Лит.: [647] 159

4455. **триметилгермания метоксид** $(CH_3)_3GeOCH_3$; M 148,777; $T_{пл}$ -102°; Пл.: 1,075 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,401 (25°); Давл. паров: 753 (88°); Лит.: [647] 159

4456. **триметилгермания оксид** $((CH_3)_3Ge)_2O$; M 251,49; $T_{пл}$ -61°; Пл.: 1,2154 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4302 (20°); Давл. паров: 750 (137,5°); Лит.: [647] 159

4457. **триметилгермания хлорид** $(CH_3)_3GeCl$; M 153,197; $T_{пл}$ -13°; $T_{кип}$ 102°; Пл.: 1,2493 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4337 (20°); Лит.: [647] 159

4458. **триметилгидроксисилан** (триметилсиланол) бц. ж. $(CH_3)_3SiOH$; M 90,2; $T_{кип}$ 98,6°; Раств.: вода: р., орг. р-ли: р.; Пл.: 0,8112 (20°, к в.4, ж.); n = 1,388 (20°); Лит.: [832] 342-343, [1021] 514, [1026] 525, [264] 354, 356

4459. **триметилзолото** $Au(CH_3)_3$; M 242,07; $T_{разл}$ -35°; Лит.: [1046] 516-517, [377] 521

4460. **триметилиндий** $In(CH_3)_3$; M 159,92; $T_{пл}$ 88,4°; $T_{кип}$ 136°; Лит.: [376] 249

4461. **триметилоксазиридин** $(CH_3)_2CN(CH_3)O$; M 87,12; Давл. паров: 30 (22°); Лит.: [1080] 27, 33

4462. **триметилоксония тетрафторборат** $(CH_3)_3OBF_4$; M 147,908; $T_{пл}$ 141°; Лит.: [513] 713

4463. **триметилолова хлорид** $(CH_3)_3SnCl$; M 199,27; $T_{пл}$ 39,5°; $T_{кип}$ 154°; Лит.: [376] 374; Синт.: [589] 188

4464. **2,2,4-триметилпентан** (изооктан) $CH_3C(CH_3)_2CH_2CH(CH_3)CH_3$; M 114,23; $T_{пл}$ -107,38°; $T_{кип}$ 99,24°; Раств.: вода: н.р., эф.: м.р., этанол: м.р.; Пл.: 0,69192 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,39145 (20°); $T_{всп}$: -9; $T_{своспл}$: 430; Лит.: [1026] 211, [336] 200

4465. **триметилсвинца гидрид** $(CH_3)_3PbH$; M 253,31; $T_{пл}$ -106°; $T_{разл}$ -30°; Лит.: [376] 354

4466. **триметилсвинца хлорид** $(CH_3)_3PbCl$; M 287,76; $T_{пл}$ 190°; $T_{разл}$ 190°; $ЛД_{50}$: 25,5 (б. крысы, в/б); Лит.: [339] 465, [647] 203

4467. **триметилсульфония борогидрид** $(CH_3)_3SBH_4$; M 92,011; $T_{разл}$ 90°; Разл. на: диметилсульфид - боран (1/1), метан; Лит.: [993] 71

4468. **триметилсурьма** (триметилстибин) $(CH_3)_3Sb$; M 166,864; $T_{пл}$ -62°; $T_{кип}$ 78°; Лит.: [647] 225, [376] 554

4469. **1,3,5-триметил-2,4,6-тринитробензол** (2,4,6-тринитромезитилен) триклинные крист. (р.п. этанол) $(CH_3)_3C_6(NO_2)_3$; M 255,19; $T_{пл}$ 231°; $T_{кип}$ 415°; Раств.: ацетон: т.р., эф.: т.р. (35°), этанол: н.р. (20°), т.р. (78°); Лит.: [897] 774-775

4470. **N,N,N-триметилтриптаммония иодид** бел. крист. $C_8H_6NCH_2CH_2N(CH_3)_3I$; M 330,208; $T_{пл}$ 210°; Лит.: [217]; Синт.: [217]

4471. **N,N,N-триметилтриптаммония хлорид** крист. $C_8H_6NCH_2CH_2N(CH_3)_3Cl$; M 238,756; $T_{пл}$ 193°; Лит.: [217]; Синт.: [217]

4472. **триметилуксусная кислота** (2,2-диметилпропановая кислота, пивалевая кислота) бц. игольчатые крист. $(CH_3)_3CCOOH$; M 102,14; $T_{пл}$ 35,5°; $T_{кип}$ 163,8°; pK_a (1) = 5,05 (25°, вода); Лит.: [897] 876-877, [898] 94

4473. **2,4,6-триметилфенол** (2-оксимезитилен, мезитол) игольчатые крист. $(CH_3)_3C_6H_2OH$; M 136,19; $T_{пл}$ 69-72°; $T_{возг}$ 220°; pK_a (1) = 10,8 (25°, вода); Лит.: [897] 774-775, [898] 94

4474. **триметилфосфат** (фосфорной кислоты триметиловый эфир) бц. ж. $(CH_3O)_3PO$; M 140,075; $T_{кип}$ 193°; Раств.: вода: 100 (25°), эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 794-795, [739] 281

4475. **триметилфосфит** (фосфористой кислоты триметиловый эфир) бц. ж. $P(OCH_3)_3$; M 124,076; $T_{кип}$ 111-112°; Лит.: [739] 272

4476. **триметилхлорсилан** $(CH_3)_3SiCl$; M 108,64; $T_{пл}$ -57,7°; $T_{кип}$ 57,3°; Пл.: 0,846 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [1026] 593, [264] 281

4477. **2,4,5-триметоксибензальдегид** (2,4,5-trimethoxybenzaldehyde, asarylaldehyde) игольчатые крист. (р.п. хлороформ) $(CH_3O)_3C_6H_2CHO$; M 196; $T_{пл}$ 114°; Раств.: бензол: р., вода: р. (100°), эф.: р., лигроин: р.; Лит.: [870] 191

4478. **3,4,5-триметоксибензальдегид** $(CH_3O)_3C_6H_2CHO$; M 196,2; CAS 86-81-7; $T_{пл}$ 74°; Давл. паров: 10 (164°); Лит.: [27] 1238, [56] 582

4479. **2,4,5-триметоксибензойная кислота** (2,4,5-trimethoxybenzoic acid, asaronic acid) $(CH_3O)_3C_6H_2COOH$; M 212,2; CAS 490-64-2; $T_{пл}$ 144°; Лит.: [27] 1238

4480. **3,4,5-триметоксибензойная кислота** $(CH_3O)_3C_6H_2COOH$; M 212,2; CAS 118-41-2; $T_{пл}$ 170°; Давл. паров: 10 (226°); Лит.: [27] 1238; Синт.: [444] 24

4481. **3,4,5-триметоксибензойной кислоты 3-хинуклидилового эфира гидрохлорид** $C_{17}H_{24}ClNO_5$; M 357,827; $T_{пл}$ 214-216°; Лит.: [163] 2

4482. **1,2,3-триметоксибензол** (пирогаллола триметиловый эфир) бц. ромбические крист. (р.п. этанол) $C_6H_3(OCH_3)_3$; M 168,19; $T_{пл}$ 47°; $T_{кип}$ 235°; Раств.: бензол: л.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,0987 (75°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 518-519, [945] 71

4483. **1,3,5-триметоксибензол** (флороглюцин триметиловый эфир) бц. призматические крист. (р.п. этанол) $C_6H_3(OCH_3)_3$; M 168,19; $T_{пл}$ 54°; $T_{кип}$ 255,5°; Раств.: бензол: л.р., вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 518-519

4484. **1-(3,4,5-триметоксифенил)-2-аминобутана пикрат** (альфа-этилмескалина пикрат) $(CH_3O)_3C_6H_2CH_2CH(C_2H_5)NH_3OC_6H_2(NO_2)_3$; M 468,415; $T_{пл}$ 180°; Лит.: [216] 7

4485. **1,1,1-триметоксиэтан** (триметилортоацетат) $CH_3C(OCH_3)_3$; M 120,147; $T_{кип}$ 107-109°; Лит.: [1022] 412

4486. **триникеля карбид** гексагональные крист. Ni_3C; M 188,14; $T_{разл}$ 350°; Пл.: 7,957 (25°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 154-155, [611] 341

4487. **триникеля тетраоксид дигидрат** черн. гексагональные крист. $Ni_3O_4 \cdot 2H_2O$; M 276,108; $T_{разл}$ 40°; Лит.: [802] 596

4488. **триникеля фосфид** Ni_3P; M 207,05; $T_{разл}$ 970°; Лит.: [1022] 241

4489. **триниобия станнид** крист. Nb_3Sn; M 397,43; $T_{пл}$ 2130°; Лит.: [1026] 380

4490. **1,3,3-тринитроазетидин** (TNAZ) $O_2NN(CH_2)_2C(NO_2)_2$; M 192,087; $T_{пл}$ 101°; Пл.: 1,84 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1089] 312, [4] 265-268

4491. **2,4,6-тринитроанилин** (ТНА, пикрамид) желт. моноклинные крист. (р.п. уксусная кислота) $(O_2N)_3C_6H_2NH_2$; M 228,13; $T_{пл}$ 188°; Раств.: вода: 0,106 (20°), эф.: 0,121 (17°), укс.: р., этанол: 0,127 (20°); Пл.: 1,762 (20°, г/см^3, т.); pK_{BH^+} (1) = -10,1 (25°, вода); Лит.: [897] 432-433, [187] 14

4492. **тринитроацетонитрил** $(O_2N)_3CCN$; M 176,05; $T_{пл}$ 41,5°; $T_{кип}$ 220°; $T_{разл}$ 220°; Лит.: [897] 462-463

4493. **2,4,6-тринитробензойная кислота** желт. ромбические крист. (р.п. вода) $(O_2N)_3C_6H_2COOH$; M 257,12; $T_{пл}$ 220°; $T_{разл}$ 228,7°; Раств.: ацетон: р., бензол: м.р.,

вода: 2,05 (23°), 4,18 (90°), эф.: 14,7 (25°), метанол: х.р., этанол: 26,6 (25°); pK_a (1) = 0,65 (25°, вода); Лит.: [259] 122, [768] 183

4494. **1,2,3-тринитробензол** (ряд-тринитробензол) зеленоват. призматические крист. (р.п. этанол) $C_6H_3(NO_2)_3$; M 213,11; $T_{пл}$ 127,5°; Раств.: вода: н.р., этанол: 10 (78°); Лит.: [897] 518-519

4495. **1,2,4-тринитробензол** (несимм-тринитробензол) желтоват. крист. $C_6H_3(NO_2)_3$; M 213,11; $T_{пл}$ 61°; Раств.: бензол: 14,08 (15°), вода: т.р., эф.: 7,13 (15°), этанол: 5,45 (15°); Пл.: 1,73 (16°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 518-519

4496. **1,3,5-тринитробензол** (симм-тринитробензол) желтоват. ромбические крист. (р.п. бензол) $C_6H_3(NO_2)_3$; M 213,11; $T_{пл}$ 122°; Раств.: бензол: 6,2 (16°), вода: 0,04 (16°), эф.: т.р., этанол: 1,9 (16°); Пл.: 1,688 (20°, г/см^3, т.); pK_{BH^+} (1) = -16,04 (25°, вода); pK_a (1) = 14,4 (25°, вода); pK_a (2) = 18,6 (25°, вода); Лит.: [897] 518-519, [187] 14

4497. **тринитрометан** (нитроформ) бц. моноклинные крист. $HC(NO_2)_3$; M 151,04; $T_{пл}$ 25°; Раств.: ацетон: х.р., вода: х.р.; Пл.: 1,5967 (25°, г/см^3, т.); n = 1,4451 (24°); Давл. паров: 22 (45°); Лит.: [338] 213, [768] 168; Синт.: [698]

4498. **1,3,8-тринитронафталин** моноклинные крист. (р.п. хлороформ) $C_{10}H_5(NO_2)_3$; M 263,17; $T_{пл}$ 218°; Лит.: [897] 816-817

4499. **2,4,6-тринитрорезорцин** (стифниновая кислота) желт. гексагональные крист. (р.п. ацетон) $(NO_2)_3C_6H(OH)_2$; M 245,11; $T_{пл}$ 180°; Раств.: вода: 0,6 (14°), эф.: т.р., этанол: р.; Пл.: 1,829 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 960-961, [1023] 637

4500. **2,3,4-тринитротолуол** (бета-тринитротолуол) триклинные крист. $(O_2N)_3C_6H_2CH_3$; M 227,14; $T_{пл}$ 112°; $T_{кип}$ 302°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: н.р., эф.: л.р., этанол: т.р.; Пл.: 1,62 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [832] 84-85, [897] 1004-1005

4501. **2,3,5-тринитротолуол** ромбические крист. $C_6H_2(NO_2)_3CH_3$; M 227,131; $T_{пл}$ 97,2°; Лит.: [832] 84-85

4502. **2,4,5-тринитротолуол** (гамма-тринитротолуол) желт. ромбические крист. $(O_2N)_3C_6H_2CH_3$; M 227,14; $T_{пл}$ 104°; $T_{кип}$ 291°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р., эф.: л.р., укс.: р. (118°), этанол: т.р.; Пл.: 1,62 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 1004-1005

4503. **2,4,6-тринитротолуол** (ТНТ, альфа-тринитротолуол, симм-тринитротолуол, тол, тротил) бц. ромбические крист. $CH_3C_6H_2(NO_2)_3$; M 227,13; $T_{пл}$ 80,85°; $T_{разл}$ 240°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: л.р., вода: 0,02 (15°), эф.: 3,33 (20.3°), сероуглерод: р., тетрахлорметан: х.р., толуол: х.р., хлф.: х.р., этанол: 1,99 (32°), 18,6 (74°); Пл.: 1,663 (20°, г/см^3, т.); pK_{BH^+} (1) = -15,6 (25°, вода); pK_{BH^+} (2) = -18.36 (25°, вода); pK_a (1) = 14,45 (20°, вода); pK_a (2) = 17,5 (25°, вода); Лит.: [897] 1004-1005, [1023] 637-638, [4] 174-176, [187] 14

4504. **2,4,6-тринитрофенол** (пикриновая кислота) желт. крист. $(O_2N)_3C_6H_2OH$; M 229,09; $T_{пл}$ 122,5°; Раств.: вода: 1,1 (20°), серная кислота 100%: 7,53 (18°), сероуглерод: р., тетрахлорметан: р.; Пл.: 1,763 (20°, г/см^3, т.), 1,58 (124°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 2 (195°); pK_a (1) = 0,71 (25°, вода); ΔH^0_{298}: -237,9 (т); $\Delta H_{сгор}$: 2593; Лит.: [640] 67, [897] 876-877, [1023] 638, [675] 155-157, [816] 92; Синт.: [365] 106

4505. **1,3,5-триоксан** (метаформальдегид, муравьиного альдегида тример, триоксиметилен) игольчатые крист. $(CH_2O)_3$; M 90,08; $T_{пл}$ 64°; $T_{кип}$ 115°; Раств.: бензол: р., вода: 21,1 (25°), эф.: р., петр.эф.: м.р., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,17 (65°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 1 (46°); Дип.: 2,08 (20°); Лит.: [768] 184

4506. **триоксидифторид** O_3F_2; M 86; $T_{пл}$ -189°; $T_{кип}$ -60°; $T_{разл}$ -60°; Лит.: [1021] 389

4507. **три(оксиметил)фосфиноксид** $(HOCH_2)_3PO$; M 140,075; $T_{пл}$ 44°; Раств.: вода: р.; Лит.: [1026] 594

4508. **триоктиламин** $(CH_3(CH_2)_6CH_2)_3N$; M 353,68; CAS 1116-76-3; $T_{кип}$ 365,7°; Пл.: 0,809 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4485 (20°); ДП: 2,242 (20°) ; Лит.: [269] 511

4509. **триолеин** (глицерина триолеат) бц. маслянистая ж. $(C_{17}H_{33}COO)_3C_3H_5$; M 885,46; CAS 122-32-7; $T_{пл}$ -5,5°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., хлф.: р., этанол: т.р.; Пл.: 0,915 (20°, г/см^3, ж.), 0,8988 (40°, к в.4, ж.), 0,8992 (50°, г/см^3, ж.); n = 1,4621 (40°); Давл. паров: 18 (235°); ДП: 3,2 (25°) ; Лит.: [897] 626-627, [269] 512, [869] 239

4510. **трипальмитин** (глицерина трипальмитат, пальмитин, пальмитиновой кислоты глицериновый эфир) бц. игольчатые крист. $(C_{15}H_{31}COO)_3C_3H_5$; M 807,34; CAS 555-44-2; $T_{пл}$ 46°; $T_{кип}$ 315°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., хлф.: р., этанол: 0,004 (21°); Пл.: 0,875 (70°, г/см^3, ж.), 0,866 (80°, г/см^3, ж.); ДП: 2,927 (60°) 2,895 (70°) ; Лит.: [897] 626-627, [269] 512, [869] 239

4511. **три(пентафторфенил)бор - фосфин (1/1)** бел. крист. $(C_6F_5)_3B\ PH_3$; M 545,977; $T_{разл}$ 25°; Лит.: [376] 202

4512. **трипропилалюминий** $Al(C_3H_7)_3$; M 156,25; $T_{пл}$ -107°; Лит.: [376] 246

4513. **трипропиламин** $(C_3H_7)_3N$; M 143,31; $T_{пл}$ -93,5°; $T_{кип}$ 156,4°; Пл.: 0,7558 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4181 (20°); Лит.: [1023] 102-103

4514. **триптамин** кремов. игольчатые крист. $C_8H_6NCH_2CH_2NH_2$; M 160,2; CAS 61-54-1; $T_{пл}$ 118°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: н.р., вода: м.р., эф.: м.р., этанол: х.р.; Давл. паров: 0,15 (137°); pK_{BH^+} (1) = 10,2 (20°, вода); Лит.: [27] 1270, [515] 267-268, [832] 444-445, [217], [415] 34; Синт.: [854] 18-19, [432] 99-100

4515. **триптамина гидрохлорид** светло-сер. крист. $C_8H_6NCH_2CH_2NH_2 \cdot HCl$; M 196,68; CAS 343-94-2; $T_{пл}$ 256°; Раств.: вода: х.р.; Лит.: [27] 1270, [849] 73-74, [415] 34; Синт.: [849] 73, [432] 215

4516. **d-триптофан** (d-бета-(3-индолил)аланин) бц. крист. $C_{11}H_{12}N_2O_2$; M 204,22; $T_{пл}$ 281°; Лит.: [897] 1014-1015, [520] 16, 108, [758] 71, [768] 184

4517. **dl-триптофан** бц. гексагональные крист. $C_{11}H_{12}N_2O_2$; M 204,22; CAS 54-12-6; $T_{пл}$ 283°; Раств.: вода: 0,2083 (20°), 0,4391 (50°), этанол: м.р.; Лит.: [241] 736, [768] 184

4518. **l-триптофан** (l-альфа-амино-бета-индолилпропионовая кислота) бц. крист. $C_{11}H_{12}N_2O_2$; M 204,22; $T_{пл}$ 293°; $T_{разл}$ 293°; Раств.: вода: 1,14 (25°), 2,79 (75°), эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: р. (78°), м.р.; pK_{BH^+} (1) = 2,38 (25°, вода); pK_a (1) = 9,39 (25°, вода); Лит.: [1024] 5, [1026] 594, [520] 16, [768] 184

4519. **1,2,3-трис(3,8-диметил-5-изопропилазулен-1-ил)циклопропилия трис((дибензо[c,h]флуорен-9-илиден)метил)метанид** зеленовато-черн. крист. $((CH_3)_2CH(CH_3)_2C_{10}H_4)_3C_3(C_{21}H_{12}{=}CH)_3C$; M 1471,945; $T_{пл}$ 230°; $T_{разл}$ 230°; Лит.: [376] 284-285

4520. **трисеры дихлорид** оранжев. маслянистая ж. S_3Cl_2; M 167,101; $T_{пл}$ 31°; Пл.: 1,744 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [1023] 332, [328] 202, [377] 44

4521. **трисилан** Si_3H_8; M 92,32; $T_{пл}$ -117°; $T_{кип}$ 53°; Раств.: бензин: р., сероуглерод: р., этанол: р.; Пл.: 0,743 (0°, г/см^3, ж.); ΔH^0_{298}: 121 (г); Лит.: [1023] 339-340, [264] 44, [475] 390

4522. **трисилиламин** бц. ж. $(H_3Si)_3N$; M 107,335; $T_{пл}$ -105,6°; $T_{кип}$ 48,6°; Давл. паров: 10 (-40,7°); Лит.: [896] 612, [264] 368

4523. **трис(4-карбоксифенил)фосфиноксид** $OP(C_6H_4COOH)_3$; M 410,31; $T_{пл}$ 330°; Лит.: [354] 110

4524. **трис-(4-метоксикарбонилфенил)фосфиноксид** $OP(C_6H_4COOCH_3)_3$; M 452,39; $T_{пл}$ 124°; Лит.: [354] 110

4525. **трис(пентаметилциклопентадиенил)галлий** бц. крист. $(C_5(CH_3)_5)_3Ga$; M 475,401; $T_{пл}$ 168°; Лит.: [376] 250

4526. **трис(пентафторэтил)амин** $(C_2F_5)_3N$; M 371,047; $T_{кип}$ 71°; Лит.: [761] 346-352, [1020] 149, [1052] 42-43

4527. **2,4,6-трис(пикриламино)-1,3,5-триазин** (ТРМ) $C_3N_3(NHC_6H_2(NO_2)_3)_3$; М 759,39; $Т_{пл}$ 316°; Лит.: [4] 320

4528. **2,4,6-трис(пикриламино)-1,3,5-тринитробензол** $C_6(NO_2)_3(NHC_6H_2(NO_2)_3)_3$; М 891,414; $Т_{пл}$ 234°; Лит.: [4] 166

4529. **тристеарин** (глицерина тристеарат, стеарин, стеариновой кислоты глицериновый эфир) бц. крист. $(C_{17}H_{35}COO)_3C_3H_5$; М 891,48; $Т_{пл}$ 54,5°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: т.р.; Пл.: 0,862 (80°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 628-629, [869] 239

4530. **трис(трифенилфосфин)хлорородий** (комплекс Уилкинсона) красн. крист. $((C_6H_5)_3P)_3RhCl$; М 925,21; $Т_{пл}$ 158°; Раств.: ацетон: пл.р., бензол: пл.р., дихлорметан: р., хлф.: р.; Лит.: [1026] 603, [377] 459

4531. **трис(трифторметил)амин** $(CF_3)_3N$; М 221,024; $Т_{кип}$ -11°; Лит.: [1020] 149, [1052] 20-21

4532. **трис(трифторметил)арсин** $(CF_3)_3As$; М 281,939; $Т_{кип}$ 33°; Лит.: [1023] 639

4533. **трисульфан** желт. маслянистая ж. HSSSH; М 98,21; $Т_{пл}$ -52°; $Т_{кип}$ 170°; Пл.: 1,499 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,729 (20°); ΔH^0_{298}: -15,08 (ж); C_p^0: 123,5 (ж); Лит.: [1023] 456, [600] 59

4534. **трис(2-хлорвинил)арсин** (L-3) $(ClCH{=}CH)_3As$; М 259,39; CAS 40334-70-1; $Т_{пл}$ 18-23°; $Т_{кип}$ 260°; Пл.: 1,57 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [78] 14-17

4535. **трис(2-хлорэтил)амин** (EA 1053, HN3) бц. маслянистая ж. $N(CH_2CH_2Cl)_3$; М 204,54; CAS 555-77-1; $Т_{пл}$ -3,7°; Раств.: вода: 0,016; Пл.: 1,23 (25°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 10 (126°); $ЛД_{50}$: 48 (крысы, п/к); Лит.: [649] 249, [1020] 61, [1026] 15, [60] 163-164, 654, [78] 32-35

4536. **трис(циклопентадиенил)гадолиний** бц. $(C_5H_5)_3Gd$; М 352,53; $Т_{пл}$ 350°; Лит.: [611] 87

4537. **тритий** (водород сверхтяжелый) бц. г. T_2; М 6,04; $Т_{пл}$ -252,5°; $Т_{кип}$ -248,1°; ΔH^0_{298}: 0 (г); ΔG^0_{298}: 0 (г); S^0_{298}: 153,22 (г); C_p^0: 29,2 (г); $\Delta H_{пл}$: 0,234; $\Delta H_{кип}$: 1,39; $Т_{крит}$: -229,45; $Р_{крит}$: 2,11; $Пл_{крит}$: 0,112; Лит.: [1024] 5-7, [376] 42-43, 46-49, [768] 59

4538. **тритиоугольная кислота** маслянистая ж. H_2CS_3; М 110,222; $Т_{пл}$ -27°; pK_a (1) = 2,7 (20°, вода); pK_a (2) = 7,15 (20°, вода); Дип.: 2,13 (20°); Лит.: [610] 518; Синт.: [382] 625

4539. **тритриаконтан** $CH_3(CH_2)_{31}CH_3$; М 464,9; $Т_{пл}$ 71,1°; $Т_{кип}$ 475°; Давл. паров: 1 (253°), 10 (305°), 40 (345°), 100 (378°), 400 (437°); Лит.: [896] 674, [731] 10

4540. **трифенилалюминий** $Al(C_6H_5)_3$; М 258,29; $Т_{пл}$ 225°; Лит.: [376] 246

4541. **трифениларсин** призматические крист. (р.п. бензол) $(C_6H_5)_3As$; М 306,2; $Т_{пл}$ 61°; $Т_{кип}$ 360°; Лит.: [832] 354-355, [1023] 639, [613] 20; Синт.: [862] 533-536

4542. **1,3,5-трифенилбензол** (симм-трифенилбензол) ромбические крист. (р.п. диэтиловый эфир) $C_6H_3(C_6H_5)_3$; М 306,4; $Т_{пл}$ 170°; Лит.: [897] 518-519

4543. **трифенилвисмут** $(C_6H_5)_3Bi$; М 440,2921; $Т_{пл}$ 78°; Лит.: [647] 225, [1020] 382

4544. **трифенилвисмута дихлорид** $(C_6H_5)_3BiCl_2$; М 511,198; $Т_{пл}$ 141°; Лит.: [647] 225, [1020] 382

4545. **трифенилгермания гидрид** $C_{18}H_{16}Ge$; М 304,96; $Т_{пл}$ -41°; Давл. паров: 0,01 (130°); Лит.: [647] 159

4546. **трифенилгермания гидроксид** $(C_6H_5)_3GeOH$; М 320,959; $Т_{пл}$ 134°; Лит.: [647] 159

4547. **трифенилгермания дифениламид** $(C_6H_5)_3GeN(C_6H_5)_2$; М 472,17; $Т_{пл}$ 154°; Лит.: [647] 159

4548. **трифенилгермания метоксид** $(C_6H_5)_3GeOCH_3$; М 334,986; $Т_{пл}$ 66°; Лит.: [647] 159

4549. **трифенилгермания оксид** $((C_6H_5)_3Ge)_2O$; М 623,903; $Т_{пл}$ 183°; Лит.: [647] 159

4550. **трифенилгермания хлорид** $(CH_3)_3GeCl$; М 339,405; $Т_{пл}$ 117°; Давл. паров: 12 (285°); Лит.: [647] 159

4551. **трифенилен** бц. игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_{18}H_{12}$; М 228,29; CAS 217-59-4; $T_{пл}$ 198°; $T_{кип}$ 425°; Раств.: бензол: л.р., вода: 0,0000043 (25°), укс.: л.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,302 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [638] 1023, [170] 777-779, [487] 233-239, [623] 264

4552. **трифенилкарбинол** (тританол, трифенилметанол) бц. гексагональные крист. (р.п. бензол) $(C_6H_5)_3COH$; М 260,34; $T_{пл}$ 162,5°; $T_{кип}$ 380°; Раств.: бензол: х.р., вода: н.р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,188 (25°, г/см^3, т.); Пов.нат.: 30,38 (165,8°); Лит.: [1024] 7, [768] 184; Синт.: [365] 236-237

4553. **трифенилметан** (тритан) бц. крист. $(C_6H_5)_3CH$; М 244,32; $T_{пл}$ 94°; $T_{кип}$ 359°; Пл.: 1,014 (99°, к в.4, ж.); n = 1,5839 (99°); pK_a (1) = 33 (25°, вода); ΔH^0_{298}: -162,19 (т); S^0_{298}: 312,57 (т); C_p^0: 295,4 (т); $\Delta H_{пл}$: 21,57; Лит.: [1024] 7; Синт.: [365] 164

4554. **трифенилметилэтиловый эфир** крист. $(C_6H_5)_3COCH_2CH_3$; М 288,38; $T_{пл}$ 84-85°; Лит.: [57] 629; Синт.: [249] 67-68

4555. **трифенилоксония иодид** $(C_6H_5)_3OI$; М 374,216; $T_{пл}$ 177-178°; $T_{разл}$ 185°; Разл. на: дифениловый эфир, иодбензол; Лит.: [513] 713-714

4556. **трифенилолова ацетат** (брестан) $(C_6H_5)_3SnOC(O)CH_3$; М 409,066; $T_{пл}$ 124-125°; Раств.: вода: 0,002 (20°); $ЛД_{50}$: 125 (крысы); Лит.: [561] 391, 394

4557. **трифенилолова хлорид** $(C_6H_5)_3SnCl$; М 385,48; $T_{пл}$ 105,5-107°; Лит.: [897] 854-855, [901] 622-623

4558. **трифенилсвинца метоксид** $(C_6H_5)_3PbOCH_3$; М 469,55; $T_{пл}$ 90°; Лит.: [647] 203

4559. **трифенилсвинца хлорид** $(C_6H_5)_3PbCl$; М 473,97; $T_{пл}$ 206°; Лит.: [647] 203

4560. **трифенилсилилперхлорат** $(C_6H_5)_3SiClO_4$; М 358,848; $T_{разл}$ 177°; Лит.: [1022] 499

4561. **трифенилсурьма** $(C_6H_5)_3Sb$; М 353,072; $T_{пл}$ 50°; Лит.: [647] 225

4562. **трифенилсурьмы дихлорид** $(C_6H_5)_3SbCl_2$; М 423,978; $T_{пл}$ 143°; Лит.: [647] 225

4563. **трифенилталлий** $Tl(C_6H_5)_3$; М 435,695; $T_{пл}$ 170°; Лит.: [376] 249

4564. **2,3,5-трифенилтетразолия хлорид** бц. крист. $C_{19}H_{15}ClN_4$; М 334,8; $T_{пл}$ 255°; Лит.: [477] 1012

4565. **трифенилфосфат** бц. крист. $(C_6H_5O)_3PO$; М 326,27; $T_{пл}$ 49-51°; $ЛД_{50}$: 1320 (мыши, п/о); Лит.: [339] 163-164, [1024] 7-8, [1091] 623-624, [281] 81, [1077] 198

4566. **трифенилфосфин** бел. крист. $(C_6H_5)_3P$; М 262,285; CAS 603-35-0; $T_{пл}$ 85°; Пл.: 1,075 (20°, г/см^3, т.); pK_{BH^+} (1) = 2,73 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 1500 (мыши, в/м), 840 (мыши-самки, п/о); Лит.: [1024] 8, [404] 112, [937] 50

4567. **трифенилфосфиноксид** бц. крист. $(C_6H_5)_3PO$; М 278,29; $T_{пл}$ 153°; $T_{кип}$ 360°; Раств.: бензол: л.р., вода: н.р., эф.: т.р., лигроин: т.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,2124 (22,6°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 1060-1061, [1026] 595, [483] 297, [808] 323; Синт.: [501] 261, [501] 262, [501] 261-262

4568. **трифенилфосфит** бц. крист. $(C_6H_5O)_3P$; М 310,27; $T_{пл}$ 21-25°; $T_{кип}$ 360°; $ЛД_{50}$: 1500 (крысы, п/о), 1300 (мыши, п/о); Лит.: [57] 91, [1024] 8, [1077] 198-199

4569. **трифенилхлорметан** бц. гексагональные крист. $(C_6H_5)_3CCl$; М 278,775; $T_{пл}$ 115°; $T_{кип}$ 310°; Лит.: [1024] 8; Синт.: [537] 132-133, [365] 165

4570. **трифторацетальдегид** CF_3CHO; М 98,024; $T_{кип}$ -20°; Лит.: [1052] 12-13

4571. **трифторацетонитрил** CF_3CN; М 95,023; $T_{пл}$ -100°; $T_{кип}$ -63°; Лит.: [1024] 9, [1052] 10-11

4572. **4,4,4-трифторбутановая кислота** (4,4,4-трифтормасляная кислота) крист. (р.п. лигроин) $CF_3CH_2CH_2COOH$; М 142,1; $T_{пл}$ 33,2°; $T_{кип}$ 166,6°; pK_a (1) = 4,16 (25°, вода); Лит.: [832] 154-155

4573. **трифторвинилксенона(II) тетрафтороборат** бел. крист. $C_2F_3XeBF_4$; М 299,114; $T_{разл}$ 0°; Лит.: [959] 277

4574. **трифтордиазиния ундекафтордиантимонат** бел. крист. $N_2F_3Sb_2F_{11}$; M 537,51; $T_{пл}$ 116-119°; $T_{разл}$ 150°; Лит.: [684] 232-234

4575. **трифтордикриптона гексафторантимонат** F_9Kr_2Sb; M 460,35; CAS 52721-22-9; $T_{разл}$ 0°; Разл. на: фторкриптона гексафторантимонат, криптон, фтор; Лит.: [88] 22-31

4576. **трифторидиксенона гексафтораурат** желто-оранжев. крист. $(Xe_2F_3)[AuF_6]$; M 630,54; $T_{разл}$ 60°; Разл. на: золота(III) фторид, ксенона дифторид, ксенона тетрафторид; Лит.: [377] 507

4577. **трифторид-оксид-ксенония(VI) гексафторантимонат** $(XeOF_3)[SbF_6]$; M 440,038; $T_{пл}$ 104°; Лит.: [475] 490

4578. **трифторид-оксид-ксенония(VI) ундекафтордиантимонат** $(XeOF_3)[Sb_2F_{11}]$; M 656,79; $T_{пл}$ 70°; Лит.: [610] 476

4579. **трифторксенона(IV) гексафторантимонат** XeF_3SbF_6; M 424,039; $T_{пл}$ 109°; Лит.: [475] 490

4580. **трифторксенона(IV) ундекафтордиантимонат** желтовато-зел. $XeF_3Sb_2F_{11}$; M 640,791; $T_{пл}$ 81°; Лит.: [475] 490

4581. **трифторметан** (фреон 23, фтороформ, хладон 23) бц. г. CHF_3; M 70,02; $T_{пл}$ -163°; $T_{кип}$ -82,2°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 0,24 (20°), хлф.: т.р., этанол: 1,22 (20°); Пл.: 1,52 (-100°, г/см^3, ж.); n = 1,215 (-73,3°); Давл. паров: 15200 (20°); $T_{крит}$: 25,85; $P_{крит}$: 4,82; $Пл_{крит}$: 0,525; Лит.: [343] 281-282, 690-691, [897] 1004-1005, [1024] 279; Синт.: [382] 305-306

4582. **трифторметансульфокислота** (triflic acid, trifluoromethanesulfonic acid, трифторметансульфоновая кислота) ж. CF_3SO_3H; M 150,07; $T_{пл}$ 34°; $T_{кип}$ 162°; Раств.: вода: х.р.; Пл.: 1,696 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,325 (25°); Давл. паров: 8 (54°); H_0 (1) = -14,1 (25°); pK_a (1) = 4,9 (25°, уксусная кислота); Лит.: [1026] 596, [54] 1.331, [111] 102, [186] 82, [369] 30

4583. **трифторметансульфокислота моногидрат** $CF_3SO_3H \cdot H_2O$; M 168,09; $T_{пл}$ 34°; Давл. паров: 1 (96°); Лит.: [369] 30

4584. **трифторметансульфокислоты ангидрид** $(CF_3SO_2)_2O$; M 282,13; CAS 358-23-6; $T_{кип}$ 84°; Пл.: 1,677 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,3212 (20°); Лит.: [11] 377, [54] 1.331; Синт.: [978] 561

4585. **трифторметансульфокислоты фторангидрид** CF_3SO_2F; M 152,068; $T_{кип}$ -21,7°; Лит.: [857] 53, 57

4586. **2-трифторметил-гептафторпропан** (перфторизобутан) $(CF_3)_3CF$; M 238,027; $T_{кип}$ 3°; Лит.: [1050] 37

4587. **трифторметилгидропероксид** г. CF_3OOH; M 102,013; $T_{пл}$ -75--74°; $T_{кип}$ -11,5°; pK_a (1) = 6,4 (20°, вода); Лит.: [773] 129, [774] 110-111

4588. **трифторметилгипофторит** бц. г. CF_3OF; M 104; $T_{кип}$ -95°; $T_{разл}$ 400°; Лит.: [1024] 204, [1052] 147-156, [38] 1717-1723, [610] 530; Синт.: [820] 712

4589. **трифторметилгипохлорит** CF_3OCl; M 120,458; $T_{пл}$ -142°; $T_{кип}$ -46°; Лит.: [1020] 573

4590. **трифторметил-дифторамин** CF_3NF_2; M 121,009; $T_{пл}$ -130°; $T_{кип}$ -78°; Лит.: [1052] 10-11, [826] 234

4591. **трифторметилиодид** (трифториодметан) CF_3I; M 195,91; $T_{кип}$ -22,5°; Лит.: [1026] 596; Синт.: [774] 52

4592. **2-трифторметил-10-(3-(1-метилпиперазинил-4)пропил)фенотиазина дигидрохлорид** (трифтазин) бел. крист. $C_{21}H_{26}Cl_2F_3N_3S$; M 480,417; $T_{пл}$ 235°; Раств.: бензол: н.р., вода: л.р., эф.: н.р., этанол: р.; $ЛД_{50}$: 520 (крысы, в/ж); Лит.: [1026] 596, [284] 323

4593. **2-трифторметил-нонафторбутан** $CF_3CF(CF_3)CF_2CF_3$; M 288,034; $T_{кип}$ 30,1°; Лит.: [401] 177

4594. **трифторметилпероксидифторфосфат** $CF_3OOP(O)F_2$; M 185,975; $T_{пл}$ -88,6°; $T_{кип}$ 15,5°; Лит.: [376] 594
4595. **трифторметилпероксинитрат** CF_3OONO_2; M 147,01; $T_{кип}$ 0,7°; Лит.: [376] 594
4596. **трифторметилперхлорат** бц. г. CF_3ClO_4; M 168,457; $T_{кип}$ 10°; $T_{разл}$ 100°; Лит.: [1022] 499
4597. **3-трифторметилфенилизоцианат** $CF_3C_6H_4NCO$; M 187,12; Давл. паров: 11 (54°); $ЛД_{50}$: 0,975 (крысы, п/о), 0,48 (морские свинки, п/о), 0,975 (мыши, п/о); Лит.: [338] 333, [368] 117
4598. **трифторметилфторпероксид** г. CF_3OOF; M 120,003; $T_{кип}$ -69,4°; Лит.: [774] 111, 119
4599. **трифторметилхлорпероксид** CF_3OOCl; M 136,458; $T_{пл}$ -132°; $T_{кип}$ -22°; Лит.: [376] 594, [774] 111, 119
4600. **трифторнадуксусной кислоты трифторметиловый эфир** $CF_3COOOCF_3$; M 198,021; $T_{кип}$ 8,9°; Лит.: [774] 118
4601. **трифторнитрозометан** син. г. F_3CNO; M 99,012; $T_{пл}$ -196,6°; $T_{кип}$ -84°; Лит.: [1024] 9, [1026] 596; Синт.: [867] 73
4602. **1,1,1-трифтор-2,4-пентандион** (трифторацетилацетон) бц. ж. $CF_3COCH_2COCH_3$; M 154,09; $T_{кип}$ 105-107°; Пл.: 1,27 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [1024] 8
4603. **трифторуксусная кислота** бц. дымящая ж. CF_3COOH; M 114,03; $T_{пл}$ -15,36°; $T_{кип}$ 72,4°; Раств.: ацетон: р., вода: х.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,53514 (0°, г/см^3, ж.), 1,489 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,285 (20°); H_0 (1) = -3,1 (25°); pK_a (1) = 0,23 (25°, вода); Вязк.: 0,876 (20°); Лит.: [515] 276, [761] 367-371, [898] 118, [1024] 9, [259] 118, [385] 270, [768] 184
4604. **трифторуксусной кислоты ангидрид** $(CF_3CO)_2O$; M 210,03; $T_{пл}$ -65°; $T_{кип}$ 38,8-39°; Лит.: [515] 276-277, [1024] 9
4605. **трифторуксусной кислоты бромангидрид** CF_3COBr; M 176,92; $T_{пл}$ -13,6°; $T_{кип}$ -5°; Лит.: [1052] 10-11
4606. **трифторуксусной кислоты иодангидрид** CF_3COI; M 223,92; $T_{кип}$ 21°; Лит.: [1052] 12-13
4607. **трифторуксусной кислоты метиловый эфир** бц. ж. CF_3COOCH_3; M 128,05; $T_{кип}$ 43-43,5°; Лит.: [1052] 142
4608. **трифторуксусной кислоты фторангидрид** CF_3COF; M 116,014; $T_{кип}$ -59°; Лит.: [1052] 12-13
4609. **трифторуксусной кислоты хлорангидрид** CF_3COCl; M 132,47; $T_{кип}$ -18,5°; Лит.: [1024] 9, [541] 216
4610. **трифторуксусной кислоты этиловый эфир** (этилтрифторацетат) $CF_3COOCH_2CH_3$; M 142,077; $T_{кип}$ 61°; Лит.: [1024] 9
4611. **трифторхлорметан** (фреон 13, хладон 13) $CClF_3$; M 104,46; $T_{пл}$ -181°; $T_{кип}$ -81,5°; Пл.: 1,298 (-30°, г/см^3, ж.); n = 1,1999 (-73,3°); $T_{крит}$: 28,8; $P_{крит}$: 3,878; $Пл_{крит}$: 0,5824; Лит.: [1024] 279
4612. **трифторхлорэтилен** (перфторвинилхлорид) бц. г. CF_2CFCl; M 116,47; $T_{пл}$ -157,9°; $T_{кип}$ -26,8°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; $T_{крит}$: 106,2; $P_{крит}$: 4,07; Лит.: [768] 185
4613. **1,1,1-трифторэтан** (фреон 143а, хладон 143а) бц. г. CF_3CH_3; M 84; $T_{пл}$ -111,3°; $T_{кип}$ -47,6°; Раств.: эф.: р., хлф.: р.; Пл.: 0,00378 (20°, г/см^3, г.); Давл. паров: 26,17 (-99,6°); $T_{крит}$: 73,1; $P_{крит}$: 4,11; $Пл_{крит}$: 0,445; Лит.: [343] 282-284, 690-691, [897] 1128-1129, [1024] 279
4614. **2,2,2-трифторэтанол** CF_3CH_2OH; M 100,04; $T_{пл}$ -43,5°; $T_{кип}$ 74°; Пл.: 1,3842 (20°, к в.4, ж.); n = 1,2907 (22°); $ЛД_{50}$: 240 (мыши, п/о); Лит.: [1023] 407, [385] 262
4615. **трихлорацетальдегид** (трихлоруксусный альдегид, хлораль) бц. ж. CCl_3CHO; M 147,39; $T_{пл}$ -57,5°; $T_{кип}$ 97,7°; Раств.: вода: р., эф.: смеш., хлф.: смеш.,

этанол: смеш.; Пл.: 1,5121 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,45572 (20°); ДП: 4,94 (20°) ; Пов.нат.: 25.34 (19.4°); ΔH^0_{298}: -213.8 (ж); C_p^0: 150.6 (ж); $ЛД_{50}$: 710 (б. мыши, п/о); Лит.: [768] 192

4616. **1,2,3-трихлорбензол** бц. крист. $C_6H_3Cl_3$; M 181,45; $T_{пл}$ 53,5°; $T_{кип}$ 218,5°; Лит.: [1024] 9-10

4617. **1,2,4-трихлорбензол** бц. ж. $C_6H_3Cl_3$; M 181,45; $T_{пл}$ 17°; $T_{кип}$ 213,5°; $ЛД_{50}$: 756 (крысы, в/ж), 756 (мыши, в/ж); Лит.: [1024] 9-10; Синт.: [496] 248

4618. **1,3,5-трихлорбензол** бц. крист. $C_6H_3Cl_3$; M 181,45; $T_{пл}$ 65,5°; $T_{кип}$ 208,4°; Лит.: [1024] 9-10

4619. **три(транс-2-хлорвинил)сурьма** $(ClCH{=}CH)_3Sb$; M 306,23; $T_{пл}$ 49°; Лит.: [1046] 162

4620. **трихлорметансульфокислоты хлорангидрид** крист. CCl_3SO_2Cl; M 217.886; $T_{пл}$ 135°; $T_{кип}$ 170°; Лит.: [914] 118-119

4621. **трихлорметилперхлорат** бц. г. CCl_3ClO_4; M 217,82; $T_{пл}$ -55°; Лит.: [1022] 499, [1086] 85-86

4622. **N-(трихлорметилтио)-3,4,5,6-тетрагидрофталимид** (ванцид-89, каптан, мелипур, ортопид-406, фунгицид-406) бел. крист. $C_9H_8Cl_3NO_2S$; M 300.59; $T_{пл}$ 172°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 1,5 (20°, к в.4, т.); $ЛД_{50}$: 740 (кролики), 4,5 (крысы, при отсутствии белка в рационе), 12600 (крысы, при наличии 26% казеина в рационе), 480 (крысы, при наличии 3,5% казеина в рационе), 2650 (крысы), 925 (морские свинки), 130-380 (мыши); Лит.: [338] 380-382, [562] 242-243

4623. **трихлорметилхлоркарбонат** (DP, дифосген) бц. ж. $CCl_3OC(O)Cl$; M 197,85; $T_{пл}$ -57°; $T_{кип}$ 128°; Раств.: вода: пл.р., орг. р-ли: х.р.; n = 1,4566 (20°); Вязк.: 0,75 (20°); Лит.: [338] 153-154, [1021] 98, [255] 186-188

4624. **трихлорметилхлорформоксим** (перхлорацетальдоксим) крист. $Cl_3CC(Cl){=}NOH$; M 196,85; $T_{пл}$ 60°; Лит.: [628] 52-53

4625. **трихлорнитрометан** (chloropicrin, хлорпикрин) бц. ж. Cl_3CNO_2; M 164,38; CAS 76-06-2; $T_{пл}$ -69,2°; $T_{кип}$ 113°; $T_{разл}$ 400°; Разл. на: фосген, нитрозилхлорид; Раств.: вода: 0,18 (20°); Пл.: 1,6579 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [338] 215-216, [1024] 295, [241] 17, [255] 211-214

4626. **трихлорсилан** $SiHCl_3$; M 135,452; $T_{пл}$ -126,5°; $T_{кип}$ 31,8°; Лит.: [855] 199; Синт.: [264] 78

4627. **2,4,6-трихлор-1,3,5-триазин** (циануp хлористый) бц. крист. $C_3Cl_3N_3$; M 184,5; $T_{пл}$ 146°; Раств.: вода: н.р.; Давл. паров: 0,78 (52°), 107 (135°), 441 (175°), 720 (190°), 764 (194°); $ЛД_{50}$: 485 (б. крысы, в/ж), 350 (мыши, в/ж); Лит.: [515] 708

4628. **трихлоруксусная кислота** бц. ромбические крист. CCl_3COOH; M 163,38; $T_{пл}$ 57,5°; $T_{кип}$ 197,5°; Раств.: вода: 120 (25°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,6298 (61°, г/см^3, ж.); n = 1,4603 (61°); pK_a (1) = 0,66 (20°, вода); ДП: 4,6 (60°) ; Дип.: 1,1 (20°); Пов.нат.: 27,8 (80,2°); $\Delta H_{пл}$: 5,88; $\Delta H_{сгор}$: 388,3; Лит.: [53], [897] 1028-1029, [768] 185, 223

4629. **2,4,5-трихлорфеноксиуксусная кислота** (2,4,5-Т) бел. крист. $Cl_3C_6H_2OCH_2COOH$; M 255,483; $T_{пл}$ 159°; Раств.: вода: 0,0189 (20°), орг. р-ли: х.р.; $ЛД_{50}$: 500 (б. крысы, в/ж); Лит.: [338] 130-131, [561] 237-238

4630. **2,4,5-трихлорфенол** $Cl_3C_6H_2OH$; M 197,446; CAS 95-95-4; $T_{пл}$ 69°; $T_{кип}$ 247°; Лит.: [172] 2905-2909

4631. **2,4,6-трихлорфенол** (2,4,6-трихлоргидроксибензол) ромбические крист. $C_6H_3Cl_3O$; M 197,44; $T_{пл}$ 68°; $T_{кип}$ 244,5°; Раств.: вода: 0,08 (25°), 0,243 (96°), эф.: л.р., этанол: л.р.; pK_a (1) = 6 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 820 (крысы, п/о), 770 (мыши, п/о), 276 (мыши, в/б); Лит.: [340] 245, [340] 242-247, [897] 1052-1053

4632. **1,1,1-трихлорэтан** бц. ж. CH_3CCl_3; M 133,41; $T_{пл}$ -32,8°; $T_{кип}$ 74,1°; Лит.: [1024] 10

4633. **1,1,2-трихлорэтан** (винилтрихлорид) бц. ж. $CHCl_2CH_2Cl$; М 133,39; $T_{пл}$ -35,5°; $T_{кип}$ 113,5°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,4416 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 1128-1129, [1024] 10

4634. **трихлорэтилен** (chlorylen, narcogen, trethylene, trichloran, trichloroethylene, trilen, трилен) бц. ж. $CHClCCl_2$; М 131,39; $T_{пл}$ -86,4°; $T_{кип}$ 87,19°; Раств.: ацетон: р., вода: 0,11 (25°), эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,465 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4773 (20°); Давл. паров: 73 (25°); ДП: 3,42 (16°) ; Дип.: 0,9 (20°); Вязк.: 0,566 (25°); C_p^0: 122,6 (ж); $\Delta H_{кип}$: 34,56; $T_{крит}$: 271; $P_{крит}$: 5,02; Лит.: [871] 819, [1024] 10-11, [554] 13-14, [768] 185

4635. **три(2-хлорэтил)фосфат** (три(бета-хлорэтил)фосфат) $(ClCH_2CH_2O)_3PO$; М 285,49; $T_{пл}$ -60°; Пл.: 1,425 (20°, к в.4, ж.); n = 1,476 (20°); Давл. паров: 10 (203°); Лит.: [1026] 597, [172] 3171-3172, [281] 77, 86

4636. **три(2-хлорэтил)фосфит** $(ClCH_2CH_2O)_3P$; М 269,49; Пл.: 1,3596 (20°, к в.4, ж.); n = 1,484 (20°); Давл. паров: 0,5 (115°); Лит.: [1024] 11, [1026] 597-598

4637. **трихомонацид** (2-(4-нитростирил)-4-(1-метил-4-диэтиламинобутиламино)-6-метоксихинолина триортофосфат) желт. ам. в-во $C_{27}H_{43}N_4O_{15}P_3$; М 756,57; $T_{пл}$ 160°; Раств.: вода: р., эф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [1024] 11, [1026] 598, [284] 299

4638. **трихрома дикарбид** сер. ромбические крист. Cr_3C_2; М 180,01; $T_{пл}$ 1830°; $T_{разл}$ 1830°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,68 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -79,5 (т); ΔG^0_{298}: -81,2 (т); S^0_{298}: 85,44 (т); C_p^0: 98,44 (т); Лит.: [981] 358, [1024] 309, [768] 110

4639. **трихрома фосфид** тетрагональные крист. Cr_3P; М 186,96; $T_{пл}$ 1510°; Лит.: [1024] 133

4640. **трицезия оксид** Cs_3O; М 414,72; $T_{разл}$ 166°; Лит.: [376] 90

4641. **1,1,3-трициано-2-амино-1-пропен** (2-amino-1-propene-1,1,3-tricarbonitrile, И-9189) $NCCH_2C(NH_2)=C(CN)_2$; М 132,13; CAS 868-54-2; $T_{пл}$ 172°; Лит.: [27] 80, [338] 113, [35] 593-596, [628] 13-14

4642. **2,4,6-трициано-1,3,5-триазин** (1,3,5-триазин-2,4,6-трикарбоновой кислоты тринитрил) бц. моноклинные крист. $C_3N_3(CN)_3$; М 156,1; $T_{пл}$ 119°; $T_{кип}$ 262°; Лит.: [832] 352-353, [212] 302

4643. **три(2-цианэтил)фосфин** бц. крист. $P(CH_2CH_2CN)_3$; М 193,09; $T_{пл}$ 98-99°; Лит.: [1024] 11

4644. **1-(трициклогексилстаннил)-1,2,4-триазол** (азоциклотин) $C_{20}H_{35}N_3Sn$; М 436,222; $T_{пл}$ 218°; $ЛД_{50}$: 99 (крысы, п/о); Лит.: [1020] 66, [561] 394-395

4645. **триэтаноламин** бц. вязкая ж. $(HOCH_2CH_2)_3N$; М 149,2; CAS 102-71-6; $T_{пл}$ 21,2°; $T_{кип}$ 360°; Раств.: бензол: м.р., вода: смеш., эф.: м.р., лигроин: м.р., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,1242 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4852 (20°); Давл. паров: 0,049 (30°), 0,17 (50°), 0,71 (75°), 2,34 (100°), 15 (206°), 150 (278°); pK_{BH^+} (1) = 7,76 (25°, вода); Пов.нат.: 795 (20°), 10,5 (100°); $T_{всп}$: 179,44; $ЛД_{50}$: 5160 (кролики, в/ж), 8400 (крысы, в/ж), 5300 (морские свинки, в/ж), 7750 (мыши, в/ж); Лит.: [768] 185, [934] 42

4646. **триэтаноламина тринитрат дифосфат** (нитранол) бел. крист. : $T_{пл}$ 110°; Раств.: вода: т.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 138

4647. **триэтилалюминий** бц. ж. $Al(C_2H_5)_3$; М 114,17; $T_{пл}$ -52,5°; $T_{кип}$ 185,6°; Раств.: вода: взр., этанол: р.; Пл.: 0,837 (20°, г/см^3, ж.), 0,875 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,48 (6,5°); Давл. паров: 1 (60°), 20 (105°), 100 (136°); ДП: 2,9 (20°) ; Лит.: [897] 414-415, [1020] 117, [1024] 11-12, [768] 185

4648. **триэтиламин** бц. ж. $(C_2H_5)_3N$; М 101,2; CAS 121-44-8; $T_{пл}$ -114,8°; $T_{кип}$ 89,5°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: р.1,5 (20°), р.1,97 (65°), эф.: смеш., хлф.: х.р., этанол: смеш.; Пл.: 0,728 (20°, г/см^3, ж.), 0,7229 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,40044 (20°), 1,401 (25°); pK_{BH^+} (1) = 10,87 (25°, вода); ДП: 2,42 (25°) ; Дип.: 0,66 (20°); $T_{всп}$: -12; $T_{свосп}$: 510; $\Delta H_{сгор}$: 2420,9; $T_{крит}$: 260,1; $P_{крит}$: 3; Лит.: [768] 185

4649. **триэтилборан** бц. дымящая ж. $(C_2H_5)_3B$; М 98; $T_{пл}$ -92,9°; $T_{кип}$ 95°; Раств.: вода: т.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,6961 (23°, г/см^3, ж.); $ЛД_{50}$: 235 (б. крысы, в/ж); Лит.: [897] 538-539

4650. **триэтилгаллий** $Ga(C_2H_5)_3$; М 156,91; $T_{пл}$ -82°; $T_{кип}$ 143°; Лит.: [376] 249

4651. **(триэтилгермил)трифенилгерман** $(C_2H_5)_3GeGe(C_6H_5)_3$; М 463,77; $T_{пл}$ 90°; Лит.: [376] 372

4652. **триэтиленгликоль** (бис-(оксиэтил)-гликолевый эфир, ди-(2-гидроксиэтокси)этан) бц. ж. $HOCH_2CH_2OCH_2CH_2OCH_2CH_2OH$; М 150,18; $T_{пл}$ -5°; $T_{кип}$ 290°; Раств.: вода: смеш., эф.: т.р., этанол: смеш.; Пл.: 1,1274 (15°, к в.4, ж.), 1,1254 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4578 (15°); Давл. паров: 2 (134°), 14 (165°); $ЛД_{50}$: 20800 (б. мыши, п/о), 9500 (кролики, п/о), 20000 (крысы, п/о); Лит.: [897] 1018-1019, [1024] 12, [420] 18, [1077] 200-201

4653. **триэтилоксония тетрафторборат** $(C_2H_5)_3O(BF_4)$; М 189,99; $T_{пл}$ 92°; Лит.: [1022] 364-365

4654. **триэтилолова хлорид** бц. ж. $(C_2H_5)_3SnCl$; М 241,33; $T_{пл}$ 15,5°; $T_{кип}$ 208-210°; $ЛД_{50}$: 7 (кролики, п/о), 2,88 (крысы-самки, п/о), 3,45 (крысы-самцы, п/о), 15 (морские свинки, п/о), 20 (мыши, п/о); Лит.: [1077] 202

4655. **N-(триэтилплюмбил)фталимид** $(C_2H_5)_3PbN(CO)_2C_6H_4$; М 440,506; $T_{пл}$ 131°; Лит.: [647] 203

4656. **триэтилсвинца ацетат** $(C_2H_5)_3PbOC(O)CH_3$; М 353,43; $T_{пл}$ 160°; Лит.: [647] 203

4657. **триэтилсвинца гидрид** $(C_2H_5)_3PbH$; М 295,39; $T_{пл}$ -145°; $T_{разл}$ -20°; Лит.: [376] 354

4658. **триэтилсвинца фторацетат** $(C_2H_5)_3PbOC(O)CH_2F$; М 371,42; $T_{пл}$ 180,5°; $T_{разл}$ 180,5°; $ЛД_{50}$: 15 (мыши, п/к); Лит.: [878] 29, 156, [982] 101

4659. **трис(этилтио)метан** (тритиоортомуравьиной кислоты триэтиловый эфир) $CH(SC_2H_5)_3$; М 196,4; $T_{кип}$ 235°; $T_{разл}$ 235°; Лит.: [832] 354-355; Синт.: [557] 19

4660. **триэтилфосфат** (фосфорной кислоты триэтиловый эфир) бц. ж. $(C_2H_5O)_3PO$; М 182,16; $T_{кип}$ 216°; $ЛД_{50}$: 1400 (крысы, п/о); Лит.: [897] 1146-1147, [1077] 202

4661. **триэтилфосфит** бц. ж. $(CH_3CH_2O)_3P$; М 166,155; Пл.: 0,9687 (20°, к в.4, ж.); Давл. паров: 12 (48,2°), 19 (57,5°); Лит.: [515] 282-283

4662. **2,4,5-триэтоксиамфетамина гидрохлорид** (EEE) $(C_2H_5O)_3C_6H_2CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; М 303,825; $T_{пл}$ 167-168°; Лит.: [216]

4663. **триэтоксиметан** (ортомуравьиной кислоты триэтиловый эфир, триэтилортоформиат) бц. ж. $CH(OC_2H_5)_3$; М 148,21; $T_{пл}$ -76,1°; $T_{кип}$ 143-145,9°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,8971 (19°, к в.4, ж.), 0,8909 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 854-855, [1022] 412; Синт.: [557] 35, [557] 13-14

4664. **1,1,1-триэтоксипропан** (триэтилортопропионат) $CH_3CH_2C(OCH_2CH_3)_3$; М 176,25; $T_{кип}$ 161°; Лит.: [1022] 412

4665. **триэтоксисилан** бц. ж. $(C_2H_5O)_3SiH$; М 164,284; $T_{кип}$ 131,5°; Лит.: [743] 257, [1020] 98

4666. **1,1,1-триэтоксиэтан** (ортоуксусной кислоты триэтиловый эфир, триэтилортоацетат) бц. ж. $CH_3C(OCH_2CH_3)_3$; М 162,23; $T_{кип}$ 142°; Лит.: [897] 856-857, [1022] 412

4667. **тропафен** (2-фенил-3-(4-ацетоксифенил)пропионовой кислоты тропинового эфира гидрохлорид) бц. крист. $C_{25}H_{30}ClNO_4$; М 443,963; $T_{пл}$ 190-198°; Лит.: [1024] 13-14, [1026] 599

4668. **тропацин** (дифенилуксусной кислоты тропинового эфира гидрохлорид) бел. крист. $C_{22}H_{26}ClNO_2$; М 371,9; $T_{пл}$ 214°; Раств.: бензол: н.р., вода: л.р., эф.: н.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [515] 288, [1026] 599, [284] 350

4669. **тропилия бромид** $(CH)_7Br$; М 171,034; $T_{пл}$ 203°; Раств.: вода: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [1024] 14

4670. **тропилия иодид** $(CH)_7I$; M 218,035; $T_{пл}$ 136°; Лит.: [1024] 14

4671. **тропилия хлорид** $(CH)_7Cl$; M 126,59; $T_{пл}$ 102°; Раств.: вода: х.р., этанол: х.р.; Лит.: [1024] 14

4672. **dl-троповая кислота** (dl-альфа-фенилгидракриловая кислота) игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_9H_{10}O_3$; M 166,18; $T_{пл}$ 117°; $T_{кип}$ 160°; $T_{разл}$ 160°; Раств.: бензол: т.р., вода: 2 (15°), л.р. (100°), эф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 1018-1019

4673. **тубокурарина хлорид** бц. крист. $C_{34}H_{42}Cl_2N_2O_6$; M 681,65; $T_{пл}$ 274-275°; $ЛД_{50}$: 0,5 (крысы); Лит.: [928] 27, [1024] 16, [670] 548

4674. **(+)-туйан** (2-метил-5-изопропилбицикло[3.1.0]гексан, сабинан) ж. $C_{10}H_{18}$; M 138,25; $T_{кип}$ 157°; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; Пл.: 0,813 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,44 (20°); Лит.: [1026] 599

4675. **l-туйон** (альфа-туйон) бп. ж. $C_{10}H_{16}O$; M 152,24; $T_{кип}$ 200°; Раств.: вода: г.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,913 (20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 40 (103°); Лит.: [897] 1018-1019, [477] 838

4676. **тулий** (thullium) серебристо-бел. гексагональные мет. Tm; M 168,93; $T_{пл}$ 1545°; $T_{кип}$ 1950°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 9,32 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 71,5 (т); C_p^0: 26,98 (т); Лит.: [1024] 16, [329] 208-209, [386] 51, [768] 105

4677. **тулия бромид** бел. $TmBr_3$; M 408,65; $T_{пл}$ 954°; Лит.: [377] 559

4678. **тулия иодид** желт. TmI_3; M 549,65; $T_{пл}$ 1021°; Лит.: [377] 559

4679. **тулия(II) иодид** черн. TmI_2; M 422,74; $T_{пл}$ 756°; Лит.: [377] 559

4680. **тулия оксид** бц. кубические крист. Tm_2O_3; M 385,87; $T_{пл}$ 2370°; Лит.: [1024] 16

4681. **тулия(II) полонид** TmPo; M 377,93; $T_{пл}$ 2200°; Лит.: [377] 116

4682. **тулия фторид** бц. ромбические крист. TmF_3; M 225,93; $T_{пл}$ 1158°; Лит.: [1024] 16

4683. **тулия хлорид** моноклинные крист. $TuCl_3$; M 275,29; $T_{пл}$ 824°; $T_{кип}$ 1490°; $ЛД_{50}$: 485 (мыши, в/б), 6250 (мыши, в/ж); Лит.: [897] 228-229, [464] 278

4684. **тулия(II) хлорид** зелен. $TmCl_2$; M 239,84; $T_{пл}$ 718°; Лит.: [377] 559

4685. **углерода дибромид-оксид** $COBr_2$; M 187,818; $T_{кип}$ 65°; $T_{разл}$ 65°; Лит.: [610] 514

4686. **углерода диселенид** (селеноуглерод) темно-желт. ж. CSe_2; M 169,93; $T_{пл}$ -45,5°; $T_{кип}$ 124°; Пл.: 2,6824 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [832] 356-357, [787] 499

4687. **углерода дисульфид** (сероуглерод) бц. ж. CS_2; M 76,13; $T_{пл}$ -111,61°; $T_{кип}$ 46,24°; Раств.: вода: 0,179 (20°), 0,014 (50°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,539 (-186°, г/см^3, т.), 1,2927 (0°, г/см^3, ж.), 1,263 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,6295 (18°); Давл. паров: 1 (-73,8°), 10 (-44,9°), 100 (-4,8°); ДП: 2,625 (25°) ; Дип.: 0 (20°); Вязк.: 0,433 (0°), 0,365 (20°), 0,319 (40°), 0,297 (50°); Пов.нат.: 35,45 (0°), 32,4 (20°), 27,8 (50°); Ск.зв.: 1157 (20°, состояние среды - жидкость); ΔH^0_{298}: 88,7 (ж); ΔG^0_{298}: 64,4 (ж); S^0_{298}: 151 (ж); C_p^0: 75,73 (ж); $\Delta H_{пл}$: 4,39; $\Delta H_{кип}$: 26,78; $ЛД_{50}$: 3188 (крысы, в/ж), 2780 (мыши, в/ж); $T_{крит}$: 279; $P_{крит}$: 7,9; $Пл_{крит}$: 0,44; Лит.: [1023] 331-332, [376] 297, [610] 517-518, [727] 6-29, [768] 106, [787] 497-499, [874], [1042] 82

4688. **углерода недоокись** (1,3-диоксопропадиен, диоксид триуглерода, трикарбодиоксид) бц. г. O=C=C=C=O; M 68,03; $T_{пл}$ -111,3°; $T_{кип}$ 7°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., ксилол: р., сероуглерод: р.; Пл.: 1,114 (0°, г/см^3, ж.); n = 1,4538 (6°); Давл. паров: 1 (-94,8°), 10 (-71°), 100 (-36,9°), 573,5 (0°); ΔH^0_{298}: 199,1 (г); Лит.: [55] 428, [820] 682-684, [896] 605, [897] 228-229; Синт.: [820] 682-683

4689. **углерода(II) оксид** (угарный газ, углерода монооксид) бц. г. CO; M 28,01; $T_{пл}$ -205,02°; $T_{кип}$ -191,5°; $T_{разл}$ 500-700°; Раств.: бензол: р., вода: 0,0041 (0°), дихлорметан: р., укс.: р., этанол: р.0,0255 (0.25°); Пл.: 0,00125 (0°, г/см^3, г.); ДП: 1,00634 (25°) ; Дип.: 0,11 (20°); ΔH^0_{298}: -110,52 (г); ΔG^0_{298}: -137,14 (г); S^0_{298}: 197,54 (г); C_p^0: 29,11 (г); $\Delta H_{пл}$: 0,838; $\Delta H_{кип}$: 6,04; $T_{крит}$: -140,23; $P_{крит}$: 3,499; $Пл_{крит}$: 0,301;

Лит.: [339] 240-251, [1024] 27, [393] 51, [475] 357-359, [768] 105-106, [787] 483-486, [885] 158-159, [905] 234-235, [1079]

4690. **углерода(IV) оксид** (углекислый газ, углерода диоксид) бц. г. CO_2; М 44,01; $Т_{возг}$ -78,5°; Ск.зв.: 274,6 (20°, состояние среды - газ); ΔH^0_{298}: -393,51 (г); ΔG^0_{298}: -394,38 (г); S^0_{298}: 213,68 (г); C_p^0: 37,11 (г); $\Delta H_{пл}$: 8,37; $\Delta H_{возг}$: 25,23; $Т_{крит}$: 31; $Р_{крит}$: 7,387; $Пл_{крит}$: 0,468; Лит.: [393] 39, 40, 46-47, 62-63, [454] 50-51, [768] 106, [787] 481-483

4691. **углерода оксид-дифторид** (carbonyl fluoride) COF_2; М 66,01; $Т_{пл}$ -114°; $Т_{кип}$ -83,1°; Лит.: [55] 429, [54] 3.24

4692. **углерода оксид-дицианид** бц. ж. $OC(CN)_2$; М 80,045; Давл. паров: 740 (65,5°); Лит.: [55] 429

4693. **углерода оксид-селенид** бп. г. COSe; М 106,97; $Т_{пл}$ -122°; $Т_{кип}$ -22°; Лит.: [610] 514

4694. **углерода оксид-сульфид** (carbonyl sulfide, карбонилсульфид, углерода серокись) бц. г. S=C=O; М 60,075; CAS 463-58-1; $Т_{пл}$ -138,2°; $Т_{кип}$ -50,2°; Раств.: вода: 0,376 (0°), 0,125 (25°); Пл.: 1,52 (-195°, г/см^3, т.), 1,24 (-87°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 1 (-133,8°), 10 (-113,9°), 100 (-86,1°), 7600 (20°); Дип.: 0,65 (20°); $Т_{крит}$: 102,25; Лит.: [55] 429, [896] 606, 615, [1026] 603, [241] 19, [787] 499-500, [874] 31-33

4695. **уксусная кислота** (ледяная уксусная кислота, этановая кислота) бц. прозрачн. ж. CH_3COOH; М 60,05; $Т_{пл}$ 16,64°; $Т_{кип}$ 117,8°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: смеш., эф.: смеш., сероуглерод: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,0492 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,372 (20°); Давл. паров: 10 (17,1°), 40 (42,4°), 100 (62,2°), 400 (98,1°), 560 (109°), 1520 (143,5°), 3800 (180,3°); pK_a (1) = 4,756 (25°, вода); ДП: 6,15 (20°) ; Дип.: 1,74 (20°); Вязк.: 1,155 (25.2°), 0,79 (50°); Пов.нат.: 27,8 (20°); ΔH^0_{298}: -487 (ж); ΔG^0_{298}: -392,5 (ж); S^0_{298}: 159,8 (ж); C_p^0: 123,4 (ж); $\Delta H_{пл}$: 11,53; $Т_{всп}$: 38; $Т_{свосп}$: 454; $\Delta H_{сгор}$: 876,1; $Т_{крит}$: 321,6; $Р_{крит}$: 5,79; Лит.: [338] 5-6, [897] 1020-1021, [1024] 32-33, [259] 118, [386] 229, [477] 249-250, [768] 186, [790] 318-320

4696. **уксусной кислоты аллиловый эфир** $CH_3COOCH_2CH{=}CH_2$; М 100,1; $Т_{кип}$ 103,5-104,5°; Лит.: [832] 358-359

4697. **уксусной кислоты амид** (ацетамид) бц. игольчатые крист. (р.п. хлороформ) CH_3CONH_2; М 59,07; $Т_{пл}$ 81-83°; $Т_{кип}$ 222°; Раств.: вода: 97,5 (20°), 178 (50°), глицерин: л.р., эф.: т.р., хлф.: р., этанол: 25 (20°), 257,1 (60°); Пл.: 1,159 (20°, к в.4, т.); pK_a (1) = 15,1 (20°, вода); $ЛД_{50}$: 30000 (б. крысы, п/о), 10100 (крысы, в/б), 9990 (мыши, в/б); Лит.: [897] 452-453, [1020] 224-225; Синт.: [858] 63-64

4698. **уксусной кислоты ангидрид** (ацетангидрид, уксусный ангидрид) бц. ж. $(CH_3CO)_2O$; М 102,09; $Т_{пл}$ -73,1°; $Т_{кип}$ 139,6°; Раств.: бензол: р., вода: 13,6 (20°), реаг. (100°), эф.: смеш., тетрагидрофуран: р., укс.: р., хлф.: р., этанол: реаг.; Пл.: 1,082 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,3904 (20°); Давл. паров: 15 (44,6°), 100 (82,2°); Дип.: 2,82 (20°); Вязк.: 0,9 (18°), 0,49 (100°); Пов.нат.: 32,7 (20°), 31,22 (30°); ΔH^0_{298}: -624,42 (ж); ΔG^0_{298}: -489,14 (ж); $\Delta H_{кип}$: 276,7; $Т_{всп}$: 40; $Т_{свосп}$: 360; $\Delta H_{сгор}$: 1807; ΔH^0_{298}: -576,1 (г); ΔG^0_{298}: -477 (г); $Т_{крит}$: 295,8; $Р_{крит}$: 4,68; Лит.: [338] 6, [1022] 180, [1024] 33, [274] 147, [610] 563, [768] 126, [1092] 619-623; Синт.: [480] 71, [309] 370, [347] 169, [790] 322, [786] 233-236, [537] 54-55, [365] 87

4699. **уксусной кислоты бромангидрид** (ацетилбромид) бц. ж. CH_3COBr; М 122,95; $Т_{пл}$ -96°; $Т_{кип}$ 81°; Лит.: [1026] 61

4700. **уксусной кислоты бутиловый эфир** (бутилацетат) бц. ж. $CH_3COOC_4H_9$; М 116,16; $Т_{пл}$ -76,8°; $Т_{кип}$ 126,5°; Раств.: ацетон: р., вода: 0,5 (25°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8825 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,3941 (20°); $ЛД_{50}$: 14100 (крысы, п/о); $Т_{крит}$: 304; $Р_{крит}$: 3,08; Лит.: [1020] 333-334, [1026] 87, [768] 186; Синт.: [249] 70-71, [365] 81-82

4701. **уксусной кислоты трет-бутиловый эфир** (трет-бутилацетат) $CH_3COOC(CH_3)_3$; М 116,16; $Т_{кип}$ 97,5°; Лит.: [832] 360-361; Синт.: [249] 71

4702. **уксусной кислоты виниловый эфир** (винилацетат) $CH_3COOCH{=}CH_2$; M 86,09; $T_{пл}$ -100,2°; $T_{кип}$ 73°; Раств.: вода: р., орг. р-ли: р.; Пл.: 0,9342 (20°, к в.4, ж.); n = 1,3953 (20°); $ЛД_{50}$: 1600 (б. мыши, п/о); Лит.: [338] 162-164, [1020] 369, [1026] 96, [1077] 76-77

4703. **уксусной кислоты диметиламид** (N,N-диметилацетамид, ДМА) бц. ж. $CH_3CON(CH_3)_2$; M 87,12; $T_{пл}$ -20°; $T_{кип}$ 165,5°; Раств.: вода: р., орг. р-ли: р.; Пл.: 0,9366 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,4356 (20°); pK_{BH^+} (1) = 0,19 (20°, вода); ДП: 37,8 (25°) ; Дип.: 3,79 (20°); Вязк.: 0,919 (25°); $ЛД_{50}$: 4300-5200 (крысы, п/о), 4200-4850 (мыши, п/о); Лит.: [338] 39, [1021] 62, [1026] 169, [768] 144, [1077] 107-108

4704. **уксусной кислоты изоамиловый эфир** (грушевая эссенция, изоамилацетат) $CH_3COOCH_2CH_2CH(CH_3)_2$; M 130,18999; $T_{пл}$ -78,5°; $T_{кип}$ 142°; Лит.: [1026] 208; Синт.: [365] 82-83

4705. **уксусной кислоты изобутиловый эфир** (изобутилацетат) бц. ж. $CH_3COOCH_2CH(CH_3)CH_3$; M 116,16; $T_{пл}$ -98,9°; $T_{кип}$ 116,5°; Раств.: вода: 0,63 (25°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,87 (18.8°, к в.4, ж.); $ЛД_{50}$: 15000 (б. крысы, п/о), 3700 (кролики, п/о), 6660 (морские свинки, п/о), 6680 (мыши, п/о); Лит.: [897] 1022-1023

4706. **уксусной кислоты изопропениловый эфир** (изопропенилацетат) $CH_3COOC(CH_3){=}CH_2$; M 100,12; $T_{пл}$ -92,9°; $T_{кип}$ 97°; Лит.: [743] 112

4707. **уксусной кислоты изопропиловый эфир** $CH_3COOCH(CH_3)_2$; M 102,1; $T_{пл}$ -73,4°; $T_{кип}$ 88°; Лит.: [832] 360-361

4708. **уксусной кислоты иодангидрид** (ацетилиодид) бц. ж. CH_3COI; M 169,95; $T_{кип}$ 105-108°; Лит.: [832] 360-361, [1026] 61

4709. **уксусной кислоты метиловый эфир** (метилацетат) бц. ж. CH_3COOCH_3; M 74,08; $T_{пл}$ -98,1°; $T_{кип}$ 57°; Раств.: вода: 31,9 (20°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9244 (20°, г/см^3, ж.), 0,9274 (25°, г/см^3, ж.); $ЛД_{50}$: 2900 (б. крысы, п/о), 3600 (морские свинки, п/о); Лит.: [897] 1022-1023

4710. **уксусной кислоты 4-метилфениловый эфир** (п-толилацетат) $CH_3COOC_6H_4CH_3$; M 150,17; $T_{кип}$ 214°; Лит.: [832] 360-361; Синт.: [249] 77

4711. **уксусной кислоты 2-метоксиэтиловый эфир** $CH_3COOCH_2CH_2OCH_3$; M 118,1; $T_{кип}$ 144,5-145°; Лит.: [832] 360-361

4712. **уксусной кислоты 1-нафтиловый эфир** пластинчатые крист. (р.п. этанол) $CH_3COOC_{10}H_7$; M 186,207; $T_{пл}$ 49°; Лит.: [832] 360-361

4713. **уксусной кислоты нитрил** (ацетонитрил) бц. ж. CH_3CN; M 41,05; $T_{пл}$ -44,9°; $T_{кип}$ 81,6°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: смеш., эф.: смеш., тетрахлорметан: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,7828 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,34423 (20°); pK_a (1) = 31,3 (25°, диметилсульфоксид); pK_a (1) = 25 (20°, вода); ДП: 38, (20°) ; Дип.: 3,2 (20°); Вязк.: 0,34 (25°), 0,442 (0°), 0,3448 (30°); Пов.нат.: 28,1 (20°); Ск.зв.: 1304 (20°, состояние среды - жидкость); ΔH^0_{298}: 53,1 (ж); ΔG^0_{298}: 100,4 (ж); S^0_{298}: 144,3 (ж); $\Delta H_{кип}$: 32,75; $\Delta H_{сгор}$: 1265,2; ΔH^0_{298}: 87,86 (г); ΔG^0_{298}: 105,6 (г); S^0_{298}: 243,47 (г); C_p^0: 52,22 (г); $ЛД_{50}$: 3800 (крысы, в/ж), 140-260 (морские свинки, в/ж), 200 (мыши, в/ж); $T_{крит}$: 274,7; $P_{крит}$: 4,83; Лит.: [338] 94-95, [1021] 393, [270] 228, [369] 77, [768] 127

4714. **уксусной кислоты пентиловый эфир** (амилацетат, уксусной кислоты амиловый эфир) бц. ж. $CH_3COOC_5H_{11}$; M 130,19; $T_{пл}$ -70,8°; $T_{кип}$ 149,2°; Раств.: ацетон: р., вода: 0,18 (20°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,8753 (20°, к в.4, ж.); n = 1,40228 (20°); ДП: 5,01 (20°) ; Вязк.: 0,732 (20°); C_p^0: 276,1 (ж); $T_{всп}$: 25; $T_{свосп}$: 450; $\Delta H_{сгор}$: 4361,8; $T_{крит}$: 304; $P_{крит}$: 3,8; Лит.: [1026] 33, [768] 186

4715. **уксусной кислоты 2,4,6-трибромфениловый эфир** $CH_3COOC_6H_2Br_3$; M 372,84; $T_{пл}$ 82°; Лит.: [1084] 660

4716. **уксусной кислоты фениловый эфир** (фенилацетат) $CH_3COOC_6H_5$; М 136,2; $Т_{кип}$ 195.3°; Давл. паров: 1 (38.2°), 10 (78°), 40 (108.1°), 100 (131.6°), 400 (173.5°); Лит.: [57] 96, [832] 360-361, [896] 645

4717. **уксусной кислоты 3-хинуклидиловый эфир салицилат** (3-ацетоксихинуклидина салицилат, ацеклидин) $C_{16}H_{21}NO_5$; М 307,342; $Т_{пл}$ 135-139°; Лит.: [1026] 61

4718. **уксусной кислоты хлорангидрид** (ацетил хлористый, ацетилхлорид) бц. ж. CH_3COCl; М 78,5; $Т_{пл}$ -112°; $Т_{кип}$ 51,8°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: реаг., эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: реаг.; Пл.: 1,106 (21.1°, г/см^3, ж.), 1,098 (25°, г/см^3, ж.), 1,057 (55.1°, г/см^3, ж.); n = 1,38976 (20°); Давл. паров: 19,1 (-20°), 79,5 (0°), 236,8 (20°), 367,9 (30°), 537,6 (40°); ДП: 15,8 (22°) ; Дип.: 2,72 (20°); Пов.нат.: 26,7 (14,8°); Лит.: [762] 91-93, [768] 126-127; Синт.: [480] 52-53, [762] 92-93, [790] 321

4719. **уксусной кислоты этиловый эфир** (этилацетат) бц. ж. $CH_3COOC_2H_5$; М 88,1; $Т_{пл}$ -83,6°; $Т_{кип}$ 77,15°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: 7,66 (15°), эф.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,901 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,3728 (20°); $ЛД_{50}$: 5000 (б. мыши, п/о), 5000 (крысы, п/о); $Т_{крит}$: 250,2; $Р_{крит}$: 3,84; Лит.: [768] 187, [835] 6; Синт.: [365] 79-80

4720. **ундекан** (гендекан) $CH_3(CH_2)_9CH_3$; М 156,31; $Т_{пл}$ -25,6°; $Т_{кип}$ 195,9°; Раств.: вода: 0,00000044 (25°); Пл.: 0,741 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4184 (20°); Давл. паров: 1 (37°), 2 (61°), 10 (75,1°), 15 (81°), 40 (104,6°), 100 (127,9°), 400 (171,4°); Лит.: [896] 662, [897] 1030-1031, [241] 775, [624] 61-62

4721. **ундеканаль** (ундециловый альдегид) $CH_3(CH_2)_9CHO$; М 170,292; $Т_{пл}$ -4°; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; Давл. паров: 18 (117°); Лит.: [1026] 605

4722. **1,11-ундекандикарбоновая кислота** (брассиловая кислота) $HOOC(CH_2)_{11}COOH$; М 244,33; $Т_{пл}$ 112°; Лит.: [1026] 81

4723. **ундекановой кислоты метиловый эфир** $CH_3(CH_2)_9COOCH_3$; М 200,32; $Т_{пл}$ -11,3°; $Т_{кип}$ 250°; Лит.: [642] 15

4724. **1-ундеканол** (1-гендеканол, ундециловый спирт) ж. $CH_3(CH_2)_9CH_2OH$; М 172,32; $Т_{пл}$ 11°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: р.; Пл.: 0,8334 (23°, г/см^3, ж.); n = 1,4392 (23°); Давл. паров: 6 (124°), 15 (131°); Лит.: [575] 43, [897] 1030-1031, [1026] 605

4725. **2-ундеканол** $C_{11}H_{24}O$; М 172,32; $Т_{пл}$ 12°; $Т_{кип}$ 228-229°; Лит.: [1026] 605

4726. **ундекасеры динитрид** $S_{11}N_2$; М 380,73; $Т_{разл}$ 145°; Лит.: [377] 78-79

4727. **ундекафтордиксенона гексафторфосфат** бц. крист. $(Xe_2F_{11})[PF_6]$; М 616,53; Давл. паров: 7 (20°); Лит.: [610] 455

4728. **ундекафторпиперидин** $CF_2(CF_2CF_2)_2NF$; М 283,043; $Т_{кип}$ 49-50°; Лит.: [1052] 36-37

4729. **ундекацезия триоксид** фиолетов. крист. $Cs_{11}O_3$; М 1509,96; $Т_{пл}$ 52,5°; $Т_{разл}$ 52,5°; Лит.: [376] 90

4730. **уран** (uranium) серебрист. ромбические мет. U; М 238,03; $Т_{пл}$ 1139°; $Т_{кип}$ 4200°; Пл.: 19,04 (25°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,1 (2166°), 1 (2456°), 10 (2824°), 100 (3205°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 50,3 (т); C_p^0: 27,5 (т); Лит.: [981] 1039, [377] 568-584, [386] 52, [768] 106

4731. **урана(IV) борогидрид** $U(BH_4)_4$; М 297,4; $Т_{разл}$ 70°; Лит.: [993] 46

4732. **урана(III) бромид** темно-красн. гексагональные крист. UBr_3; М 477,74; $Т_{пл}$ 730°; Раств.: бензол: н.р., вода: реаг., этанол: р.; Пл.: 5,98 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (977°), 10 (1127°), 100 (1332°); ΔH^0_{298}: -711,7 (т); ΔG^0_{298}: -689,1 (т); S^0_{298}: 205 (т); $\Delta H_{пл}$: 46; Лит.: [768] 106

4733. **урана(IV) бромид** темно-коричнев. крист. UBr_4; М 557,65; $Т_{пл}$ 519°; $Т_{кип}$ 761°; $Т_{разл}$ 761°; Раств.: ацетон: р., вода: х.р., эф.: н.р.; Пл.: 5,35 (26°, г/см^3, т.); Давл.

паров: 1 (476°), 10 (538°), 100 (643°); ΔH^0_{298}: -822,6 (т); ΔG^0_{298}: -788,7 (т); S^0_{298}: 205 (т); Лит.: [768] 106

4734. **урана гидрид** серо-коричн. кубические крист. UH_3; М 241,06; $T_{разл}$ 432°; Пл.: 10,95 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 230-231

4735. **урана дикарбид** UC_2; М 262,05; $T_{пл}$ 2520°; $T_{кип}$ 4370°; Лит.: [981] 298

4736. **урана(III) иодид** черн. ромбические крист. UI_3; М 618,74; $T_{пл}$ 680°; $T_{кип}$ 1750°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 6,38 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (974°), 10 (1148°), 100 (1402°); ΔH^0_{298}: -477,8 (т); ΔG^0_{298}: -482,4 (т); S^0_{298}: 238 (т); Лит.: [768] 106

4737. **урана(IV) иодид** черн. крист. UI_4; М 745,65; $T_{пл}$ 506°; $T_{кип}$ 762°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 5,6 (15°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (476°), 10 (540°), 100 (642°); ΔH^0_{298}: -531,4 (т); ΔG^0_{298}: -527,6 (т); S^0_{298}: 272 (т); Лит.: [768] 106

4738. **урана(IV) карбид** кубические крист. UC; М 250,04; $T_{пл}$ 2350°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 13,63 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [981] 303

4739. **урана(IV) оксид** темно-коричнев. кубические крист. UO_2; М 270,03; $T_{пл}$ 2700°; $T_{разл}$ 2700°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 10,95 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1084 (т); ΔG^0_{298}: -1030 (т); S^0_{298}: 77,94 (т); C_p^0: 64,14 (т); Лит.: [768] 106

4740. **урана(VI) оксид альфа-форма** оранжев. тригональные крист. UO_3; М 286,03; $T_{разл}$ 500°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,34 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1230,6 (т); ΔG^0_{298}: -1153 (т); C_p^0: 84,35 (т); Лит.: [768] 106

4741. **урана(VI) оксид гамма-форма** оранжев. моноклинные крист. UO_3; М 286,03; $T_{разл}$ 500°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,02 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1226 (т); S^0_{298}: 98,7 (т); Лит.: [768] 106

4742. **урана фосфид** кубические крист. UP; М 269,003; $T_{пл}$ 2850°; Лит.: [1024] 42

4743. **урана(III) фторид** красно-фиолетов. гексагональные крист. UF_3; М 295,02; $T_{пл}$ 1495°; $T_{кип}$ 2300°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 8,96 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 10 (1657°), 100 (1944°); ΔH^0_{298}: -1443 (т); ΔG^0_{298}: -1418 (т); S^0_{298}: 117 (т); Лит.: [768] 106

4744. **урана(IV) фторид** зелен. моноклинные крист. UF_4; М 314,02; $T_{пл}$ 1003°; $T_{кип}$ 1418°; Раств.: вода: 0,01 (25°); Пл.: 6,8 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 10 (1089°), 100 (1243°); Пов.нат.: 191 (1060°), 183 (1100°), 164 (1200°), 145 (1300°), 126 (1400°); ΔH^0_{298}: -1883 (т); ΔG^0_{298}: -1761 (т); S^0_{298}: 152 (т); C_p^0: 116 (т); Лит.: [768] 106

4745. **урана(V) фторид** бц. тетрагональные крист. UF_5; М 333,02; $T_{разл}$ 400°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 5,81 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -2056 (т); ΔG^0_{298}: -1929 (т); S^0_{298}: 188 (т); Лит.: [768] 107

4746. **урана(VI) фторид** бц. ромбические крист. UF_6; М 352,02; $T_{возг}$ 56,6°; Раств.: бензол: реаг., вода: реаг., эф.: реаг., сероуглерод: н.р., хлф.: м.р., этанол: реаг.; Пл.: 5,06 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (-30,2°), 10 (-6,2°), 100 (23,6°); Дип.: 0 (20°); Пов.нат.: 17,7 (65°); ΔH^0_{298}: -2188 (т); ΔG^0_{298}: -2053,5 (т); S^0_{298}: 227,6 (т); C_p^0: 166,7 (т); $\Delta H_{возг}$: 49,4; $T_{крит}$: 230,2; $P_{крит}$: 4,61; Лит.: [377] 576-577, 587-588, [768] 107

4747. **урана(III) хлорид** красн. гексагональные крист. UCl_3; М 344,39; $T_{пл}$ 842°; $T_{кип}$ 1780°; Раств.: ацетон: н.р., вода: реаг., метанол: реаг., тетрахлорметан: н.р., укс.: р., хлф.: н.р.; Пл.: 5,35 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (1023°), 10 (1202°); ΔH^0_{298}: -891,2 (т); ΔG^0_{298}: -823,8 (т); Лит.: [768] 107

4748. **урана(IV) хлорид** темно-зелен. тетрагональные крист. UCl_4; М 379,84; $T_{пл}$ 590°; $T_{кип}$ 792°; Раств.: ацетон: р., бензол: н.р., вода: реаг., эф.: н.р., пиридин: р., хлф.: н.р., этилацетат: р.; Пл.: 4,87 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (512°), 10 (577°), 100 (645°); ΔH^0_{298}: -1051 (т); ΔG^0_{298}: -962,3 (т); S^0_{298}: 198,3 (т); Лит.: [768] 107

4749. **урана(V) хлорид** красно-коричнев. моноклинные крист. UCl_5; М 415,29; $T_{разл}$ 320°; Раств.: ацетон: реаг., вода: реаг., эф.: реаг., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р., этанол: реаг.; Пл.: 3,18 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (262°), 10 (308°); ΔH^0_{298}: -1094 (т); ΔG^0_{298}: -993,3 (т); S^0_{298}: 242,7 (т); Лит.: [768] 107

4750. **урана(VI) хлорид** темно-зелен. тригональные крист. UCl_6; М 450,75; $T_{пл}$ 177°; $T_{разл}$ 177°; Раств.: вода: реаг., тетрахлорметан: р.; Пл.: 3,6 (20°, г/см^3, т.); Давл.

паров: 1 (104°), 10 (142°); ΔH^0_{298}: -1133 (т); ΔG^0_{298}: -1010 (т); S^0_{298}: 285,8 (т); Лит.: [768] 107

4751. **уранила ацетат дигидрат** желт. ромбические крист. $UO_2(CH_3COO)_2 \cdot 2H_2O$; М 424,15; $T_{разл}$ 110°; Раств.: вода: 7,73 (15°), реаг. (100°), эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 2,89 (15°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -2615 (т); Лит.: [768] 107

4752. **уранила нитрат дигидрат** желт. ромбические крист. $UO_2(NO_3)_2 \cdot 2H_2O$; М 430,07; $T_{разл}$ 100°; Раств.: ацетон: р., вода: 98 (0°), 108 (10°), 119 (20°), 127 (25°), 138 (30°), 163 (40°), 203 (50°), 400 (80°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 3,35 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1987 (т); ΔG^0_{298}: -1629 (т); Лит.: [261] 15, [768] 107

4753. **уранила сульфат тригидрат** желтовато-зел. крист. $UO_2SO_4 \cdot 3H_2O$; М 420,13; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: 151 (30°), 160 (50°), 238 (100°), этанол: 5,06 (20°); Пл.: 3,28 (16,5°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -2766 (т); Лит.: [54] 3.57, [611] 101, [768] 107

4754. **уранила хлорид** желт. ромбические крист. UO_2Cl_2; М 340,93; $T_{пл}$ 578°; $T_{разл}$ 578°; Раств.: ацетон: р., бензол: н.р., вода: 320 (18°), пиридин: р., тетрахлорметан: н.р.; Пл.: 5,28 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 107

4755. **уротропин** (гексаметилентетрамин, гексамин, метенамин, уризол) бц. ромбические крист. $C_6H_{12}N_4$; М 140,19; $T_{пл}$ 263°; $T_{разл}$ 280°; Раств.: амиловый спирт: 1,84 (20°), аммиак жидкий: 1,3 (20°), ацетон: р.0,65 (20°), бензол: м.р.0,23 (20°), вода: 81,3 (12°), 167 (20°), глицерин: 20,5 (20°), эф.: н.р.0,06 (20°), ксилол: 0,14 (20°), метанол: р.7,25 (20°), петр.эф.: н.р., сероуглерод: 0,17 (20°), тетрахлорметан: м.р.0,85 (20°), трихлорэтилен: 0,11 (20°), хлф.: р.13,4 (20°), этанол: 3,2 (12°), 2,89 (20°); Пл.: 1,331 (-5°, г/см^3, т.), 1,27 (25°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -99,2 (т); $\Delta H_{сгор}$: 4212; Лит.: [373] 351-352, [1020] 507, [652] 105, [674] 502-503, [768] 187

4756. **уротропина динитрат** бел. крист. $(CH_2)_6N_4 \cdot 2HNO_3$; М 266,212; $T_{пл}$ 165°; Раств.: ацетон: н.р., вода: л.р., эф.: н.р., тетрахлорметан: н.р., хлф.: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [674] 503-504, [675] 228-229

4757. **d-усниновая кислота** ((+)-usnic acid) желт. призматические крист. (р.п. бензол) $C_{18}H_{16}O_7$; М 344,33; $T_{пл}$ 196°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., хлф.: л.р., этанол: р.; pK_a (1) = 4,4 (25°, вода); pK_a (2) = 8,8 (25°, вода); pK_a (3) = 10,7 (25°, вода); Лит.: [897] 1034-1035, [11] 573

4758. **dl-усниновая кислота** желт. моноклинные крист. $C_{18}H_{16}O_7$; М 344,33; $T_{пл}$ 194°; Раств.: вода: н.р., эф.: 0,3 (20°), хлф.: р., этанол: т.р.; Лит.: [897] 1034-1035, [555] 429-430

4759. **фебрифунгин** бц. игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_{16}H_{19}N_3O_3$; М 301,34036; $T_{пл}$ 139-140°; Лит.: [605] 183, [670] 656

4760. **феназин** (дибензопиразин) желт. игольчатые крист. (р.п. уксусная кислота) $C_{12}H_8N_2$; М 180,2; CAS 92-82-0; $T_{пл}$ 171°; $T_{кип}$ 360°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: м.р., вода: о.м.р.0,002523 (25°), эф.: м.р., хлф.: х.р., этанол: 2 (20°), х.р. (78°); pK_{BH^+} (1) = 1,2 (25°, вода); Лит.: [241] 820, [768] 187

4761. **фенантрен** бц. моноклинные крист. (р.п. этанол) $C_{14}H_{10}$; М 178,24; CAS 85-01-8; $T_{пл}$ 101°; $T_{кип}$ 340,1°; Раств.: бензол: р., вода: 0,0001 (25°), эф.: 8,93 (15°), метанол: м.р., сероуглерод: р., укс.: р., хлф.: р., этанол: 2 (14°), 10 (78°); Пл.: 0,98 (4°, г/см^3, т.), 1,063 (100°, г/см^3, т.); n = 1,59427 (20°); Дип.: 0 (20°); $\Delta H_{кип}$: 52,97; $\Delta H_{сгор}$: 7081,4; $ЛД_{50}$: 1800-2000 (крысы, в/ж); Лит.: [337] 136-137, [1024] 62-63, [241] 948-948, [417] 129, 708, [487] 220-232, [768] 187

4762. **1,10-фенантролин** (о-фенантролин) бц. крист. $C_{12}H_8N_2$; М 180,205; CAS 66-71-7; $T_{пл}$ 117°; Раств.: вода: 0,275 (25°); Лит.: [1024] 63, [241] 820

4763. **фенвалерат** (альфа-циано-м-феноксибензил-2-(4-хлорфенил)-3-метилбутират) желт. вязкая ж. $C_{25}H_{22}ClNO_3$; М 419,9; Раств.: ацетон: р., вода: 0,0001 (20°), гексан: 11,7 (20°), хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,175 (25°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 37 (300°); $ЛД_{50}$: 451 (крысы); Лит.: [1022] 525, [1026] 611

4764. **фенизин** (бета-фенилизопропилгидразина гидрохлорид) крист. $C_6H_5CH_2CH(CH_3)NHNH_2 \cdot HCl$; М 186,68; $Т_{пл}$ 122°; Лит.: [901] 954-955

4765. **N-фениламидо-О-этилфторфосфат** $C_6H_5NHP(O)(F)OC_2H_5$; М 203,151; $Т_{пл}$ 50°; $ЛД_{50}$: 10 (мыши, п/к); Лит.: [982] 285-286

4766. **фенилацетилен** C_6H_5-CCH; М 102,134; $Т_{пл}$ -44,8°; $Т_{кип}$ 143°; Лит.: [328] 239

4767. **фенилацетон** (1-фенилпропанон-2, бензилметилкетон) бц. крист. $C_6H_5CH_2C(O)CH_3$; М 134,18; $Т_{пл}$ 27°; $Т_{кип}$ 214°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,003 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 908-909, [274] 148

4768. **фенилацетона оксим** $C_6H_5CH_2C(NOH)CH_3$; М 149,19; $Т_{пл}$ 70°; Лит.: [1084] 649

4769. **4-фенилбензальдегид** (4-aldehydodiphenyl, p-phenylbenzaldehyde) бледно-желт. чешуйчатые крист. (р.п. лигроин) $C_6H_5C_6H_4CHO$; М 182,22; $Т_{пл}$ 60°; Лит.: [55] 43; Синт.: [668] 278-279

4770. **2-фенилбензойная кислота** (о-дифенилкарбоновая кислота) бц. моноклинные крист. (р.п. этанол) $C_6H_5C_6H_4COOH$; М 198,22; $Т_{пл}$ 111-114°; $Т_{кип}$ 343-344°; pK_a (1) = 3,46 (25°, вода); Лит.: [897] 500-501, [898] 95

4771. **фенилбензол** (бифенил, дифенил) бц. моноклинные крист. $C_6H_5C_6H_5$; М 154,21; $Т_{пл}$ 69°; $Т_{кип}$ 255,55°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: 6,57 (19.5°), метанол: р., этанол: 10 (20°); Пл.: 1,18 (0°, г/см^3, т.), 0,9919 (73°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 10 (117°); $ЛД_{50}$: 3280 (крысы); Лит.: [762] 631-632, [897] 654-655, [369] 462, [561] 43

4772. **фенилборная кислота** (фенилбора дигидроокись) бц. игольчатые крист. $C_6H_5B(OH)_2$; М 121,94; $Т_{пл}$ 214-216°; $Т_{разл}$ 214-216°; pK_a (1) = 8,86 (25°, вода); Лит.: [897] 538-539, [898] 95

4773. **фенилбороновая кислота** $C_6H_5B(OH)_2$; М 121,94; $Т_{пл}$ 216°; Раств.: вода: р. (100°), эф.: р., этанол: р.; pK_a (1) = 8,9 (°, вода); Лит.: [57] 107-108, [511] 461, [75] 10

4774. **2-фенилбутановая кислота** пластинчатые крист. (р.п. диэтиловый эфир) $CH_3CH_2CH(C_6H_5)COOH$; М 164,2; $Т_{пл}$ 47°; $Т_{кип}$ 270°; pK_a (1) = 4,37 (25°, вода); Лит.: [832] 154-155, [898] 98

4775. **1-фенил-2-бутанон** (бензилэтилкетон) бц. ж. $C_6H_5CH_2COCH_2CH_3$; М 148,2; $Т_{кип}$ 230,2°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,002 (0°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 16 (111°); Лит.: [897] 552-553

4776. **4-фенил-2-бутанон** (бензилацетон) ж. $C_6H_5CH_2CH_2COCH_3$; М 148,2; $Т_{кип}$ 235°; Раств.: эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9849 (22°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 13 (115°); Ск.зв.: 1514 (20°, состояние среды - жидкость); Лит.: [511] 394, [897] 552-553, [379] 430-431

4777. **4-фенил-3-бутен-2-он** (benzylideneacetone, бензальацетон, бензилиденацетон, метилстирилкетон, метилциннамилкетон) бц. пластинчатые крист. $C_6H_5CH{=}CHCOCH_3$; М 146,19; $Т_{пл}$ 42°; $Т_{кип}$ 261°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: л.р.; Пл.: 1,0377 (15°, г/см^3, т.), 1,0347 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [55] 273, [897] 460-461, [1048] 238, [379] 430-431; Синт.: [858] 76-77

4778. **фенилгермания трихлорид** $C_6H_5GeCl_3$; М 256,103; Пл.: 1,5972 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,554 (20°); Давл. паров: 20 (111°); Лит.: [647] 159

4779. **фенилгидразин** призматические крист. $C_6H_5NHNH_2$; М 108,141; $Т_{пл}$ 23°; $Т_{кип}$ 241-242°; Раств.: бензол: р., вода: т.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [57] 138

4780. **N-фенилгидроксиламин** бц. игольчатые крист. (р.п. вода) C_6H_5NHOH; М 109,14; $Т_{пл}$ 81-82°; Раств.: бензол: х.р. (80°), вода: 2 (20°), 10 (100°), эф.: х.р., лигроин: м.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; $\Delta H_{сгор}$: 3362,7; Лит.: [768] 188

4781. **N-фенилглицин** (анилиноуксусная кислота) бц. крист. $C_6H_5NHCH_2COOH$; М 151,17; $Т_{пл}$ 127°; pK_a (1) = 4,42 (25°, вода); Лит.: [897] 630-631, [898] 95

4782. **фенилдиазония нитрат** (бензолдиазония нитрат) бц. игольчатые крист. $C_6H_5N_2NO_3$; М 167,13; $Т_{разл}$ 90°; Раств.: вода: л.р., эф.: н.р., этанол: р.; Пл.: 1,37 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 520-521, [278] 353; Синт.: [790] 208

4783. **O-фенил-N,N'-диметил-диамидофосфат** (нелит) $(CH_3NH)_2P(O)OC_6H_5$; M 200,17; $Т_{пл}$ 102°; $ЛД_{50}$: 170 (крысы, п/о); Лит.: [901] 550-551

4784. **1-фенил-2-((1,1-дифенилпропил-3)амино)пропан** (дифрил, коронтин, прениламин, сегонтин, фаликор) бледно-зелен. крист. $C_{24}H_{27}N$; M 329,5; $Т_{пл}$ 40°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [748] 282

4785. **1-фенил-2-((1,1-дифенилпропил-3)амино)пропана лактат** (прениламина лактат) бел. крист. $C_{27}H_{33}NO_3$; M 419,6; $Т_{пл}$ 140°; Раств.: вода: т.р., эф.: т.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [748] 282

4786. **фенилдихлорарсин** (PD) бц. ж. $C_6H_5AsCl_2$; M 222,91; CAS 696-28-6; $Т_{пл}$ -20°; $Т_{кип}$ 252-255°; Раств.: бензол: смеш., вода: м.р., петр.эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,65 (25°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 0,033 (25°), 0,113 (40°); Лит.: [195] 41-42, [1020] 205, [78] 35-38

4787. **фенилизотиоцианат** маслянистая ж. C_6H_5NCS; M 135,18; $Т_{пл}$ -21°; $Т_{кип}$ 219°; $ЛД_{50}$: 350 (б. крысы, в/ж); Лит.: [338] 344

4788. **фенилизоцианат** C_6H_5NCO; M 119,121; $Т_{пл}$ -31,3°; $Т_{кип}$ 166°; Лит.: [1021] 205, [368] 95

4789. **фенилизоцианид** (фенилизонитрил, фенилкарбиламин) зелен. маслянистая ж. C_7H_5N; M 103,13; $Т_{кип}$ 166°; $Т_{разл}$ 166°; Пл.: 0,9775 (15°, г/см^3, ж.); Лит.: [338] 126, [897] 1040-1041, [975] 43; Синт.: [318] 440-441

4790. **фенилмалоновая кислота** призматические крист. (р.п. вода) $C_6H_5CH(COOH)_2$; M 168,147; $Т_{пл}$ 152-153°; $Т_{разл}$ 152°; pK_a (1) = 2,56 (25°, вода); Лит.: [57] 148, [898] 95

4791. **фенилмедь** сер. пор. CuC_6H_5; M 140,65; $Т_{разл}$ 80°; Лит.: [1046] 514

4792. **1-фенил-2-метиламино-2-метилпропан** (мефентермин) бц. ж. $C_6H_5CH_2C(CH_3)(NHCH_3)CH_3$; M 163,25; $Т_{кип}$ 83°; Раств.: вода: н.р., этанол: о.х.р.; Пл.: 0,9213 (20°, к в.4, ж.); n = 1,511 (20°); Лит.: [748] 281

4793. **1-фенил-2-метиламино-2-метилпропана пикрат** (мефентермина пикрат) $C_6H_5CH_2C(CH_3)(NH_2CH_3)CH_3(OC_6H_2(NO_2)_3)$; M 392,363; $Т_{пл}$ 156°; Лит.: [748] 282

4794. **dl-1-фенил-2-(метиламино)пропанона-1 гидрохлорид** (dl-меткатинона гидрохлорид) $C_6H_5COCH(CH_3)NHCH_3 \cdot HCl$; M 199,677; $Т_{пл}$ 185°; Лит.: [192] 549

4795. **1-фенил-3-метил-5-пиразолон** призматические крист. $C_{10}H_{10}N_2O$; M 174,2; $Т_{пл}$ 127°; Раств.: бензол: т.р., вода: р. (100°), эф.: т.р., этанол: р. (78°); Пл.: 1,637 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 205 (287°); Лит.: [897] 884-885, [1022] 522

4796. **фенилнитрометан** желт. $C_6H_5CH_2NO_2$; M 137,14; $Т_{кип}$ 225-227°; Лит.: [832] 232-233; Синт.: [309] 507

4797. **1-фенил-2-нитропропен** желт. игольчатые крист. $C_6H_5CH{=}C(NO_2)CH_3$; M 163,173; $Т_{пл}$ 64°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., петр.эф.: р., этанол: т.р.; Лит.: [897] 958-959

4798. **фенилпентазол** бц. крист. $C_6H_5\text{-}N(N{=}N)_2$; M 147,137; $Т_{разл}$ 0°; Разл. на: азидобензол, азот; Лит.: [3] 374, [50] 843

4799. **1-фенилпиперазин** светло-желт. маслянистая ж. $C_{10}H_{14}N_2$; M 162,23; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,621 (20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 10 (156°); Лит.: [897] 880-881

4800. **1-фенилпиразолидон-3** (фенидон) $C_9H_{10}N_2O$; M 162,189; $Т_{пл}$ 121°; Раств.: бензол: н.р., вода: р., этанол: р.; Лит.: [1026] 611

4801. **3-фенилпропановая кислота** (бензилуксусная кислота, бета-фенилпропионовая кислота, гидрокоричная кислота) бц. моноклинные крист. (р.п. этанол) $C_6H_5CH_2CH_2COOH$; M 150,17; $Т_{пл}$ 48,6°; $Т_{кип}$ 279,8°; Раств.: вода: 0,59 (20°), эф.: р., укс.: р., хлф.: р., этанол: 372 (20°); Пл.: 1,07115 (49°, к в.4, ж.); pK_a (1) = 4,66 (25°, вода); Лит.: [897] 612-613; Синт.: [249] 127, [858] 161-163, [805] 37, [677] 92-94

4802. **1-фенил-1-пропанол** (омега-этилбензиловый спирт, фенилэтилкарбинол) ж. $C_2H_5CH(OH)C_6H_5$; M 136,19; $T_{кип}$ 220°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,994 (23°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 10 (105°), 18 (107°); Лит.: [897] 908-909

4803. **3-фенил-2-пропен-1-ол** (бета-фенилаллиловый спирт, коричный спирт) $C_6H_5CH{=}CHCH_2OH$; M 134,18; $T_{пл}$ 34°; $T_{кип}$ 256-258°; $ЛД_{50}$: 2000 (крысы, п/о); Лит.: [1021] 472-473, [1023] 405

4804. **2-фенилпропионовая кислота** (гидратроповая кислота) бц. ж. $C_6H_5CH(CH_3)COOH$; M 150,17; $T_{пл}$ -20°; $T_{кип}$ 265°; pK_a (1) = 4,64 (25°, вода); Лит.: [897] 610-611, [898] 95

4805. **фенилртути ацетат** $C_6H_5HgOCOCH_3$; M 336,738; $T_{пл}$ 149-153°; Лит.: [1026] 613

4806. **фенилртути бромид** C_6H_5HgBr; M 357,598; $T_{пл}$ 280°; Лит.: [1026] 613

4807. **фенилсвинца триацетат** $C_6H_5Pb(OC(O)CH_3)_3$; M 461,44; $T_{пл}$ 102°; Лит.: [647] 203

4808. **фенилселенол** C_6H_5SeH; M 157,1; CAS 645-96-5; Пл.: 1,48 (20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 8 (58°), 18 (71°), 25 (85°); Лит.: [11] 399-400

4809. **фенилсеребро** C_6H_5Ag; M 184,97; $T_{разл}$ 74°; Лит.: [1023] 325, [1046] 516

4810. **1-фенилсилатран** $C_{12}H_{17}NO_3Si$; M 251,35; $T_{пл}$ 211°; $ЛД_{50}$: 1,4 (мыши, п/о), 0,4 (мыши, в/б); Лит.: [334]; Синт.: [569] 138-140

4811. **1-фенил-1Н-тетразол** $C_6H_5CHN_4$; M 146,15; $T_{пл}$ 66°; Лит.: [57] 177, [1023] 554

4812. **5-фенил-1Н-тетразол** $C_6H_5CHN_4$; M 146,15; $T_{пл}$ 215°; $T_{разл}$ 215°; pK_a (1) = 4,54 (20°, вода); Лит.: [353] 11, 15, [1023] 554

4813. **1-фенилтетразолин-5-тион** (1-фенил-1Н-тетразол-5-тиол) бел. крист. $C_7H_6N_4S$; M 178,214; $T_{пл}$ 150°; Раств.: вода: т.р.; Лит.: [637] 858, 909, [282] 28-29

4814. **4-фенил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан** $C_6H_5C(CH_2O)_3P$; M 210,17; $T_{пл}$ 102-103°; $ЛД_{50}$: 0,63 (мыши, в/в); Лит.: [551] 7, 64

4815. **4-фенил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** $C_6H_5C(CH_2O)_3PO$; M 226,166; $T_{пл}$ 247°; $ЛД_{50}$: 0,69 (мыши, в/в); Лит.: [551] 12, 64

4816. **фенилуксусная кислота** (альфа-толуиловая кислота) бц. листовидные крист. $C_6H_5CH_2COOH$; M 136,15; $T_{пл}$ 76,9°; $T_{кип}$ 266,5°; $T_{разл}$ 350°; Разл. на: толуол, углерода(IV) оксид; Раств.: вода: 1,66 (20°), эф.: х.р., хлф.: х.р.151, этанол: х.р.186; Пл.: 1,228 (20°, г/см^3, т.); pK_a (1) = 4,31 (25°, вода); Лит.: [897] 994-995, [274] 147, [768] 188

4817. **фенилуксусной кислоты амид** (фенилацетамид) пластинчатые крист. $C_6H_5CH_2CONH_2$; M 135,2; $T_{пл}$ 159-160°; Раств.: бензол: р. (80°), вода: р. (100°), этанол: р.; Лит.: [832] 366-367; Синт.: [666] 99, [666] 101, [924] 163

4818. **фенилуксусной кислоты ангидрид** $(C_6H_5CH_2CO)_2O$; M 254,28; $T_{пл}$ 72°; Лит.: [1084] 597; Синт.: [309] 374

4819. **фенилуксусной кислоты 3-хинуклидилового эфира гидрохлорид** $C_6H_5CH_2COOC_7H_{12}N \cdot HCl$; M 281,778; $T_{пл}$ 180-181°; Лит.: [163] 2

4820. **фенилуксусный альдегид** (фенилацетальдегид) $C_6H_5CH_2CHO$; M 120,15; $T_{пл}$ 33°; $T_{кип}$ 195°; Пл.: 1,0272 (20°, к в.4, г.); n = 1,5255 (20°); ДП: 4,78 (20°) ; Лит.: [57] 95, [897] 996-997, [269] 407; Синт.: [666] 271, [577] 47-49

4821. **3-фенилфуразан** бц. крист. $C_8H_6N_2O$; M 146,146; $T_{пл}$ 36°; Лит.: [1024] 217-218

4822. **2-фенил-4-хинолинкарбоновая кислота** (2-фенилцинхониновая кислота, цинхофен) желтоват. крист. $C_{16}H_{11}NO_2$; M 249,264; $T_{пл}$ 215°; Раств.: вода: н.р., этанол: м.р.; Лит.: [1026] 686, [284] 291

4823. **1-фенил-1-циклогексен** (1-phenyl-1-cyclohexene) $C_6H_5C_6H_9$; M 158,24; CAS 771-98-2; $T_{пл}$ -11°; $T_{кип}$ 252°; Пл.: 0,994 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,57 (20°); Лит.: [27] 994

4824. **3-фенил-2,3-эпоксибутановой кислоты этиловый эфир** (альдегид 16, альдегид земляники) $CH_3(C_6H_5)C(O)CHCOOC_2H_5$; М 206,238; $Т_{кип}$ 260°; Лит.: [1026] 27

4825. **2-фенилэтанол** (бета-фенилэтиловый спирт, фенэтиловый спирт) бц. ж. $C_6H_5CH_2CH_2OH$; М 122,17; $Т_{пл}$ -27°; $Т_{кип}$ 220°; Раств.: вода: р.1,6, эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,0235 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,5337 (17°); Давл. паров: 10 (97,4°); $ЛД_{50}$: 800-1500 (мыши, п/о); Лит.: [768] 189

4826. **1-фенилэтиламин** (1-амино-1-фенилэтан, альфа-метилбензиламин, альфа-фенилэтиламин) маслянистая ж. $C_6H_5CH(CH_3)NH_2$; М 121,19; $Т_{кип}$ 187,4°; Раств.: вода: 4,2 (20°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9315 (16°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 480-481

4827. **2-фенилэтиламин** (бета-фенилэтиламин) ж. $C_6H_5CH_2CH_2NH_2$; М 121,18; $Т_{кип}$ 195°; Пл.: 0,964 (25°, г/см^3, т.); n = 1,5315 (25°); pK_{BH^+} (1) = 9,83 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 940 (мыши, п/о); Лит.: [1024] 69; Синт.: [861] 450, [496] 305

4828. **1-фенилэтилмеркаптан** $C_6H_5CH(CH_3)SH$; М 138,23; $Т_{кип}$ 199°; Лит.: [1084] 651

4829. **1-фенилэтилпиперидиден-2-(4-хлорфенил)сульфонамид** бел. крист. $C_{19}H_{21}ClN_2O_2S$; М 376,9; $Т_{пл}$ 110°; Лит.: [712]; Синт.: [712]

4830. **О-фенил-О-этил-S-пропил-тиофосфат** (гетерофос) вязкая ж. $C_6H_5O(C_2H_5O)P(O)SC_3H_7$; М 224,3; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: смеш.; Пл.: 1,1554 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,518 (20°); Давл. паров: 0,15 (109°); Лит.: [1026] 129

4831. **фенкарол** (хинуклидил-3-дифенилкарбинола гидрохлорид) бел. крист. $C_{20}H_{24}ClNO$; М 329,86; $Т_{пл}$ 120-121°; Раств.: вода: м.р., этанол: м.р.; Лит.: [1026] 614, [554] 278

4832. **феноксиацетилен** C_6H_5OCCH; М 118,133; $Т_{пл}$ -36°; Пл.: 1,0114 (20°, к в.4, ж.); n = 1,5171 (20°); Давл. паров: 25 (61,5°); Дип.: 1,41 (20°); Лит.: [946] 121

4833. **3-феноксибензальдегид** (3-phenoxybenzaldehyde) $C_{13}H_{10}O_2$; М 198,22; Пл.: 1,147 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,595 (20°); Давл. паров: 0,1 (140°); Лит.: [27] 988

4834. **2-феноксибензойная кислота** (О-фенилсалициловая кислота) ромбические крист. $C_6H_5OC_6H_4COOH$; М 214,22; $Т_{пл}$ 114,5°; $Т_{кип}$ 355°; $Т_{разл}$ 355°; pK_a (1) = 3,53 (25°, вода); Лит.: [57] 93, [832] 62-63, [897] 500-501, [898] 95

4835. **3-феноксибензойная кислота** крист. $C_6H_5OC_6H_4COOH$; М 214,22; $Т_{пл}$ 146,5°; pK_a (1) = 3,95 (25°, вода); Лит.: [832] 62-63, [898] 95

4836. **4-феноксибензойная кислота** крист. $C_6H_5OC_6H_4COOH$; М 214,22; $Т_{пл}$ 161,5°; pK_a (1) = 4,52 (25°, вода); Лит.: [832] 62-63, [898] 95

4837. **3-фенокси-1,2-пропандиол** игольчатые крист. (р.п. диэтиловый эфир) $C_6H_5OCH_2CH(OH)CH_2OH$; М 168,19; $Т_{пл}$ 67-68°; $Т_{кип}$ 315°; Лит.: [832] 306-307; Синт.: [858] 280-281

4838. **феноксиуксусная кислота** бц. пластинчатые крист. (р.п. вода) $C_6H_5OCH_2COOH$; М 152,15; $Т_{пл}$ 90°; $Т_{кип}$ 285°; $Т_{разл}$ 285°; Раств.: бензол: р., вода: 1,2 (10°), эф.: р., укс.: р., этанол: р.; pK_a (1) = 3,171 (25°, вода); Лит.: [897] 1028-1029; Синт.: [249] 68

4839. **2-феноксиэтанол** бц. ж. $C_6H_5OCH_2CH_2OH$; М 138,16; $Т_{пл}$ 12-14°; $Т_{кип}$ 245°; Раств.: вода: р., диэтилфталат: р., пропиленгликоль: р., этанол: р.; $ЛД_{50}$: 2240 (мыши, п/о); Лит.: [1000] 112

4840. **фенол** (гидроксибензол, карболовая кислота) бц. игольчатые крист. C_6H_5OH; М 94,12; $Т_{пл}$ 40,9°; $Т_{кип}$ 181,75°; Раств.: ацетон: х.р., вода: р.6,7 (16°), смеш. (66°), глицерин: х.р., эф.: х.р., жирные масла: р., сероуглерод: х.р., тетрахлорметан: х.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,0576 (41°, г/см^3, ж.), 1,5426 (41°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 10 (73,5°), 25 (90°), 100 (120,2°); pK_a (1) = 18 (25°, диметилсульфоксид); pK_a (1) = 9,98 (25°, вода); ΔH^0_{298}: -165,02 (т); ΔG^0_{298}: -50,42 (т); S^0_{298}: 144,01 (т); ΔH^0_{298}: -90,36 (г); ΔG^0_{298}: -32,89 (г); S^0_{298}: 315,6 (г); C_p^0: 103,55 (г); $ЛД_{50}$: 512 (б. крысы, п/о), 427 (мыши, п/о); Спектры: УФ (1 см, λ, (ε)) = 270 (172) водная кислота , 287 (281)

водная щелочь; Лит.: [43] 884-885, [528] 142, [620] 174-175, [817] 173-174, [1021] 393, [1024] 70-71, [259] 126, [270] 230, [284] 160, [510] 149-152, [748] 80-81, [768] 188-189, [997] 11-12; Синт.: [308] 299, [365] 202-203

4841. **фенолфталеин** (альфа, альфа-ди-(4-оксифенил)фталид, пурген) бц. ромбические крист. (р.п. этанол) $C_{20}H_{14}O_4$; M 318,32; $T_{пл}$ 261°; Раств.: вода: 0,018 (20°), эф.: 5,92 (20°), этанол: 20,9 (20°); pK_a (1) = 9,4 (25°, вода); Лит.: [465] 135-136, [897] 1052-1053, [1090] 163, [284] 160, [393] 53; Синт.: [682] 13

4842. **фентанил** (fentanyl) $C_{22}H_{28}N_2O$; M 336,47; CAS 437-38-7; $T_{пл}$ 83-85°; Лит.: [26] 191

4843. **фентанила цитрат** (1-фенетил-4-(N-пропионил-N-фениламино)пиперидина цитрат) $C_{28}H_{36}N_2O_8$; M 528,6; CAS 990-73-8; $T_{пл}$ 149-151°; Раств.: вода: н.р., этанол: л.р.; Лит.: [1026] 616, [26] 191, [117] 1049, [274] 146, [1015] 23

4844. **фенциклидин** (EA 2148, SNB) $C_6H_5(C_5H_{10}N)C_6H_{10}$; M 243,39; $T_{пл}$ 46°; Раств.: вода: н.р., дихлорметан: р., метанол: р., толуол: р., этилацетат: р.; Лит.: [194] 53, [60] 391, 654

4845. **фенциклидина гидробромид** $C_6H_5(C_5H_{10}N)C_6H_{10} \cdot HBr$; M 324,3; $T_{пл}$ 216°; Лит.: [194] 53

4846. **фенциклидина гидрохлорид** (1-фенил-1-(1-пиперидил)циклогексана гидрохлорид, SNA, phencyclidine hydrochloride, sernyl, сернил) бц. $CH_2(CH_2CH_2)_2N(C_6H_5)C_6H_{10} \cdot HCl$; M 279,85; $T_{пл}$ 216°; Раств.: анилин: р., вода: х.р., дихлорметан: р., метанол: р., этанол: р.; $ЛД_{50}$: 11,7 (кролики, в/в), 12 (морские свинки, в/в), 17,9 (собаки, в/в); Лит.: [194] 53, 59, [326] 324-327, [825] 343-344, [274] 144, [291], [594] 8, [906] 358-361, [982] 367, [1015] 21-22

4847. **фермий** (fermium) Fm; M 257; $T_{пл}$ 1527°; Лит.: [1024] 84, [377] 581

4848. **физостигмин** (эзерин) бц. крист. $C_{16}H_{23}N_3O$; M 273,36; $T_{пл}$ 107°; Раств.: вода: пл.р., эф.: х.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; pK_{BH^+} (1) = 6,12 (25°, вода); pK_{BH^+} (1) = 12,24 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 0,8 (кролики, в/в), 3 (кролики, п/к), 0,75 (мыши, п/к); Лит.: [326] 278, [1024] 94-95, [284] 381

4849. **физостигмина салицилат** бц. призматические крист. $C_{16}H_{23}N_3O \cdot HOC_6H_4COOH$; M 411,494; $T_{пл}$ 186°; Раств.: вода: т.р., эф.: м.р., этанол: р.; Лит.: [284] 381

4850. **фитоменадион** (витамин K_1) желт. вязкая ж. $C_{31}H_{46}O_2$; M 450,696; $T_{пл}$ -20°; Лит.: [1020] 387

4851. **флавон** (2-фенил-4-хроменон) бц. крист. $C_{15}H_{10}O_2$; M 222,239; $T_{пл}$ 99-100°; Лит.: [1024] 104

4852. **флуорантен** бц. игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_{16}H_{10}$; M 202,25; $T_{пл}$ 110°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: т.р.; Лит.: [1024] 110, [417] 129, 423, 708, [488] 292-301

4853. **флуорен** (2,3-бензоинден, дифениленметан) бц. листовидные крист. (р.п. этанол) $C_{13}H_{10}$; M 166,22; CAS 86-73-7; $T_{пл}$ 114,77°; $T_{кип}$ 293-295°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: 0,000198 (25°), эф.: х.р., сероуглерод: х.р., тетрахлорметан: х.р., этанол: х.р. (78°), м.р.; Пл.: 1,203 (0°, к в.4, т.); $\Delta H_{сгор}$: 6631,2; Лит.: [1024] 110-111, [170] 699-707, [241] 898-899, [768] 189

4854. **флуоресцеин** оранжево-красн. крист. $C_{20}H_{12}O_5$; M 332,306; $T_{разл}$ 290°; Лит.: [1026] 624; Синт.: [527] 222-223

4855. **фолиевая кислота** (N-птероил-N-глутаминовая кислота, витамин B_9) желт. игольчатые крист. $C_{19}H_{19}N_7O_6$; M 441,41; $T_{пл}$ 250°; $T_{разл}$ 250°; Раств.: вода: 0,2 (30°), этанол: р.; pK_a (1) = 8,26 (25°, вода); Лит.: [897] 1058-1059, [1024] 111-112

4856. **формальдегид** (метаналь, муравьиный альдегид) бц. г. HCHO; M 30,03; $T_{пл}$ -92°; $T_{кип}$ -19,2°; Раств.: вода: р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9151 (-80°, г/см^3, ж.), 0,8153 (-20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 20 (-79,6°); pK_a (1) = 13,27 (25°, вода, для

HOCH2OH); ΔH^0_{298}: -115,9 (г); ΔG^0_{298}: -110 (г); S^0_{298}: 218,66 (г); C_p^0: 35,35 (г); $\Delta H_{кип}$: 23,3; $\Delta H_{сгор}$: 561,1; Лит.: [259] 123-124, [652], [768] 163, [943] 190

4857. **формальдоксим** (formaldehyde oxime, формальдегида оксим) бц. ж. CH_2=NOH; M 45,04; CAS 75-17-2; $T_{кип}$ 84°; Раств.: вода: 17 (20°); Лит.: [241] 9, [504] 222; Синт.: [317] 288

4858. **формамид** (муравьиной кислоты амид) бц. ж. $HCONH_2$; M 45,04; $T_{пл}$ 2,55°; $T_{кип}$ 210,7°; Раств.: бензол: м.р., вода: смеш., эф.: м.р., этанол: смеш.; Пл.: 1,1334 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,44754 (20°); $ЛД_{50}$: 5600 (крысы, в/ж), 1250 (морские свинки, в/ж), 3100 (мыши, в/ж); Лит.: [768] 189, [1042] 82

4859. **2-формил-3,4-дигидро-2H-пиран** $C_6H_8O_2$; M 112,127; $T_{пл}$ -100°; $T_{кип}$ 151,3°; Лит.: [1026] 17

4860. **2-формилтиофен** (2-тиенилформальдегид, 2-тиофенальдегид, 2-тиофенкарбонал, альфа-тиофеновый альдегид) желт. маслянистая ж. C_4H_3SCHO; M 112,15; $T_{кип}$ 198°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: л.р.; Пл.: 1,215 (21°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 980-981

4861. **фосген** (CG, карбонил хлористый, углерода дихлорокись, угольной кислоты дихлорангидрид) бц. г. $COCl_2$; M 98,91; $T_{пл}$ -118°; $T_{кип}$ 7,56°; Раств.: бензол: р., вода: 0,9 (20°), эф.: л.р., толуол: р., укс.: р.; Пл.: 1,381 (20°, г/см^3, ж.); Пов.нат.: 34,6 (0°); ΔH^0_{298}: -218 (г); $T_{крит}$: 182,3; $P_{крит}$: 5,6; Лит.: [326] 134, [897] 1060-1061, [1024] 123, [255] 178-186, [386] 229, [909] 121-126

4862. **1-фосфаацетилен** бц. г. HCP; M 43,9924; $T_{разл}$ -124°; Лит.: [376] 504, [941] 56, [1063] 565

4863. **фосфин** (phosphine) бц. г. PH_3; M 34; $T_{пл}$ -133,8°; $T_{кип}$ -87,42°; Раств.: вода: 0,041 (20°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,0015294 (20°, г/см^3, г.); Давл. паров: 1 (-159°), 10 (-143°), 100 (-119°); pK_a (1) = 27 (25°, вода); Дип.: 0,58 (20°); ΔH^0_{298}: 5,4 (г); ΔG^0_{298}: 13,4 (г); S^0_{298}: 210,2 (г); C_p^0: 37,1 (г); $\Delta H_{пл}$: 1,13; $\Delta H_{кип}$: 14,61; $T_{крит}$: 51,3; $P_{крит}$: 6,54; Лит.: [339] 135-136, [376] 54, 460-462, [768] 108

4864. **фосфония иодид** PH_4I; M 161,91; $T_{разл}$ 30°; Лит.: [885] 137

4865. **N-(фосфонометил)глицин** (глифосат, раундап) $C_3H_8NO_5P$; M 169,073; $T_{пл}$ 200°; Лит.: [561] 476-477

4866. **фосфора(III) бромид** бц. дымящая ж. PBr_3; M 270,69; $T_{пл}$ -40,5°; $T_{кип}$ 173,3°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р., хлф.: р., этанол: реаг.; Пл.: 2,87 (20°, г/см^3, т.); n = 1,697 (26,6°); Давл. паров: 10 (44,7°), 100 (102,3°); ДП: 3,9 (20°) ; Дип.: 6 (20°); Пов.нат.: 44,7 (0°), 36 (100°); ΔH^0_{298}: -132 (г); ΔG^0_{298}: -155,7 (г); S^0_{298}: 348 (г); C_p^0: 76,1 (г); ΔH^0_{298}: -177 (ж); $\Delta H_{кип}$: 38,7; Лит.: [768] 107-108

4867. **фосфора(V) бромид** желт. ромбические крист. PBr_5; M 430,49; $T_{пл}$ 106°; $T_{разл}$ 106°; Раств.: бензол: р., вода: реаг., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р.; ΔH^0_{298}: -289 (т); Лит.: [768] 108

4868. **фосфора гидродифторид** г. HPF_2; M 69,979; $T_{пл}$ -124°; $T_{кип}$ -65°; Лит.: [610] 454

4869. **фосфора дибромид-нитрид** бц. ромбические крист. $NPBr_2$; M 204,8; $T_{пл}$ 190°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., сероуглерод: р., хлф.: р.; Лит.: [897] 12-13

4870. **фосфора(III) изоцианат** $P(NCO)_3$; M 157,024; $T_{пл}$ -2°; $T_{кип}$ 169,3°; Лит.: [376] 468

4871. **фосфора(III) иодид** темно-красн. гексагональные крист. PI_3; M 411,69; $T_{пл}$ 61°; $T_{кип}$ 200°; $T_{разл}$ 200°; Раств.: вода: реаг., сероуглерод: х.р.; Пл.: 3,89 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 10 (82°), 100 (147°); Пов.нат.: 56,5 (75°), 51,4 (150°); ΔH^0_{298}: -45,6 (т); ΔG^0_{298}: -44,8 (т); S^0_{298}: 192 (т); Лит.: [610] 454, [768] 108

4872. **фосфора(III) оксид** бел. моноклинные крист. P_4O_6; M 219,89; $T_{пл}$ 23,8°; $T_{кип}$ 175,4°; Раств.: бензол: р., вода: реаг., эф.: р., сероуглерод: р., хлф.: р.; Пл.: 2,135 (21°, г/см^3, т.); Давл. паров: 10 (52,9°), 100 (107,7°); Пов.нат.: 37 (30°), 34,7 (50°),

31,2 (80°), 27,7 (110°); S^0_{298}: 346,9 (г); C_p^0: 145,6 (г); $\Delta H_{пл}$: 14,1; $\Delta H_{кип}$: 43,4; Лит.: [376] 470-471, [768] 108

4873. **фосфора(V) оксид** (тетрафосфора декаоксид, фосфора пентаоксид, фосфорный ангидрид) бел. тригональные крист. P_2O_5; M 283,89; $T_{возг}$ 359°; Раств.: вода: реаг., серная кислота 100%: р., укс.: н.р.; Давл. паров: 1 (190°), 10 (237°), 100 (295,5°); ΔH^0_{298}: -2984 (т); ΔG^0_{298}: -2697,6 (т); S^0_{298}: 228,9 (т); C_p^0: 211,7 (т); $\Delta H_{возг}$: 65,3; Лит.: [1018] 580-582, 683, [376] 471-472, [768] 108

4874. **фосфора оксид-триизоцианат** бц. $PO(NCO)_3$; M 173,024; $T_{пл}$ 5°; $T_{кип}$ 193,1°; Лит.: [376] 469

4875. **фосфора(V) оксид-трифторид** бц. г. POF_3; M 103,97; $T_{возг}$ -39,5°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: реаг., тетрахлорметан: р., этанол: р.; Пл.: 0,0048 (0°, г/см^3, г.); Давл. паров: 10 (-81,9°), 100 (-61,5°); Дип.: 1,74 (20°); ΔH^0_{298}: -1252 (г); ΔG^0_{298}: -1203,7 (г); S^0_{298}: 284,9 (г); C_p^0: 68,66 (г); $\Delta H_{возг}$: 37,7; Лит.: [768] 108

4876. **фосфора(V) оксид-трихлорид** бц. дымящая ж. $POCl_3$; M 153,33; $T_{пл}$ 1,2°; $T_{кип}$ 107,2°; Раств.: вода: реаг., этанол: реаг.; Пл.: 1,675 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,46 (25°); Давл. паров: 10 (2°), 100 (46,5°); ДП: 13,7 (25°) ; Дип.: 2,4 (20°); Вязк.: 1,065 (25°); Пов.нат.: 31,6 (25°); ΔH^0_{298}: -597,5 (ж); ΔG^0_{298}: -521,3 (ж); S^0_{298}: 222,5 (ж); C_p^0: 138,8 (ж); $\Delta H_{пл}$: 13,1; $\Delta H_{кип}$: 34,5; Лит.: [768] 108

4877. **фосфора(V) сульфид** желт. P_4S_{10}; M 444,55; $T_{пл}$ 288°; $T_{кип}$ 514°; Раств.: сероуглерод: 0,222 (17°); Пл.: 2,09 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [376] 472-475

4878. **фосфора тиотрихлорид** бц. ж. $PSCl_3$; M 169,4; $T_{пл}$ -36,2°; $T_{кип}$ 125°; Пл.: 1,456 (125°, г/см^3, ж.), 1,63 (г/см^3, ж.); Дип.: 1,41 (20°); $T_{крит}$: 349; $P_{крит}$: 4,56; Лит.: [897] 238-239, [1024] 147, [376] 468-469, [539] 151, [601] 73, 85, 117, [610] 458-459, [826] 247; Синт.: [501] 14-15

4879. **фосфора(III) фторид** бц. г. PF_3; M 87,97; $T_{пл}$ -151,5°; $T_{кип}$ -101,4°; Раств.: вода: реаг., этанол: р.; Пл.: 0,003907 (20°, г/см^3, г.); Давл. паров: 10 (-150°), 100 (-128°); Дип.: 1,03 (20°); ΔH^0_{298}: -956,5 (г); ΔG^0_{298}: -935,66 (г); S^0_{298}: 272,6 (г); C_p^0: 58,7 (г); $\Delta H_{пл}$: 0,937; $\Delta H_{кип}$: 14,58; $T_{крит}$: -2,05; $P_{крит}$: 4,326; Лит.: [376] 463, [768] 108

4880. **фосфора(V) фторид** бц. г. PF_5; M 125,97; $T_{пл}$ -93,7°; $T_{кип}$ -84,55°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 0,005805 (0°, г/см^3, г.); Давл. паров: 10 (-123°), 100 (-106°); Дип.: 0 (20°); ΔH^0_{298}: -1593 (г); ΔG^0_{298}: -1517,2 (г); S^0_{298}: 293 (г); C_p^0: 83,3 (г); $\Delta H_{пл}$: 11,9; $\Delta H_{кип}$: 17,2; Лит.: [768] 108

4881. **фосфора фторид-тетрахлорид** PCl_4F; M 191,78; $T_{пл}$ -59°; $T_{кип}$ 67°; Лит.: [376] 466

4882. **фосфора(III) хлорид** (фосфор треххлористый, фосфора трихлорид) бц. дымящая ж. PCl_3; M 137,33; $T_{пл}$ -90,3°; $T_{кип}$ 75,3°; Раств.: бензол: р., вода: реаг., эф.: р., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р., хлф.: р.; Пл.: 1,57 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,516 (14°); Давл. паров: 1 (-51,8°), 10 (-21,5°), 100 (20,6°); ДП: 4,7 (22°) ; Дип.: 0,78 (20°); Пов.нат.: 29,3 (0°), 21,9 (75°); Ск.зв.: 944,1 (30°, состояние среды - жидкость); ΔG^0_{298}: -260,5 (г); S^0_{298}: 311,7 (г); C_p^0: 74,1 (г); $\Delta H_{кип}$: 30,5; $T_{крит}$: 290; $Пл_{крит}$: 0,52; Лит.: [1024] 147, [376] 463-464, [768] 108; Синт.: [492] 160-161

4883. **фосфора(V) хлорид** (фосфор пятихлористый) бц. тетрагональные крист. PCl_5; M 208,24; $T_{пл}$ 166,8°; $T_{возг}$ 159°; Раств.: вода: реаг., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р.; Пл.: 2,11 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 10 (78°), 100 (116,8°); ΔH^0_{298}: -435,6 (т); $\Delta H_{возг}$: 63,2; $T_{крит}$: 372; Лит.: [897] 238-239, [768] 108

4884. **фосфора(III) цианид** бел. крист. $P(CN)_3$; M 109,026; $T_{пл}$ 203°; Лит.: [376] 468

4885. **фосфор белый** (phosphorus white) бц. кубические крист. P_4; M 123,895; $T_{пл}$ 44,1°; $T_{кип}$ 280,5°; Раств.: аммиак жидкий: х.р., ацетон: 0,05 (0°), 0,14 (25°), 0,22 (40°), бензол: 1,51 (0°), 3,2 (20°), 5,75 (40°), 7,9 (60°), 10,03 (81°), вода: 0,0003 (15°), гептан: 0,86 (0°), 1,49 (25°), 2,16 (40°), 5,66 (100°), диоксид серы: х.р., эф.: 0,43 (0°), 1,04 (20°), 1,39 (25°), 2 (35°), сероуглерод: 45,8 (-10°), 72,3 (-5°), 434 (0°), 630 (5°),

880 (10°), тетрахлорметан: 0,64 (0°), 1,27 (20°), 1,82 (40°), 4,55 (100°), трихлорид фосфора: х.р., трихлороксид фосфора: х.р., укс.: 0,105 (15°), этанол: 0,31 (18°); Пл.: 1,8323 (20°, г/см^3, т.); n = 1,8244 (20°); Давл. паров: 0,122 (40°), 1 (75°), 10 (123°), 100 (190°); ДП: 4,1 (20°) ; ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 41,1 (т); C_p^0: 23,8 (т); $\Delta H_{пл}$: 0,659; $ЛД_{50}$: 11,5 (мыши, п/о); $T_{крит}$: 695; $P_{крит}$: 8,1; Лит.: [898] 305, [1024] 136, 144-147, [1090] 226, [316] 80, [376] 449, 453, [386] 52, [610] 437, 457, [768] 107

4886. **фосфористая кислота** бц. крист. H_3PO_3; M 82; $T_{пл}$ 70,1°; $T_{разл}$ 200°; Раств.: вода: 309 (0°), 694 (30°), этанол: р.; Пл.: 1,65 (21°, г/см^3, т.); pK_a (1) = 1,257 (25°, вода, OH); pK_a (2) = 6,7 (25°, вода, OH); ΔH^0_{298}: -952,3 (т); $\Delta H_{пл}$: 15,5; Лит.: [376] 476-479, [768] 109

4887. **фосфористой кислоты диэтиловый эфир** (диэтилфосфит) ж. $(C_2H_5O)_2PH(O)$; M 122,103; Раств.: вода: р., орг. р-ли: р.; Пл.: 1,0756 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4081 (20°); Давл. паров: 10 (71°); Лит.: [1026] 195

4888. **фосфор красный** (phosphorus red) красно-коричнев. триклинные крист. P; M 31; $T_{возг}$ 429°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., сероуглерод: н.р., этанол: р.; Пл.: 2,2 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (236°), 10 (287°), 100 (349°); ΔH^0_{298}: -17,4 (т); ΔG^0_{298}: -11,9 (т); S^0_{298}: 22,8 (т); C_p^0: 21,2 (т); $\Delta H_{пл}$: 17; $\Delta H_{возг}$: 29,8; Лит.: [1090] 226, [274] 147, [386] 52, [768] 107, [1038] 81; Синт.: [478] 371

4889. **фосфорная кислота** (ортофосфорная кислота) бц. моноклинные крист. H_3PO_4; M 97,995; $T_{пл}$ 42,35°; $T_{разл}$ 213°; Разл. на: пирофосфорная кислота, вода; Раств.: вода: 548 (20°), эф.: 525 (20°), этанол: р.; Пл.: 1,87 (20°, г/см^3, т.); H_0 (1) = -5,2 (25°); pK_{BH^+} (1) = -3 (25°, вода); pK_a (1) = 2,12 (25°, вода); pK_a (2) = 7,2 (25°, вода); pK_a (3) = 11,9 (25°, вода); ΔH^0_{298}: -1279 (т); ΔG^0_{298}: -1119,1 (т); S^0_{298}: 110,5 (т); C_p^0: 106,1 (т); $\Delta H_{пл}$: 13; $ЛД_{50}$: 1250 (крысы, п/о), 1250 (мыши, п/о); Лит.: [341] 73, [898] 118, [1024] 153-156, [79] 238, [546] 91, [610] 449, [768] 109, 219

4890. **фосфорноватая кислота** (гипофосфорная кислота) $H_4P_2O_6$; M 161,976; $T_{пл}$ 73°; $T_{разл}$ 73°; pK_a (1) = 2,2 (25°, вода); pK_a (2) = 2,8 (25°, вода); pK_a (3) = 7,3 (25°, вода); pK_a (4) = 10 (25°, вода); Лит.: [898] 80, [376] 476-480, [610] 447

4891. **фосфорноватая кислота дигидрат** бц. пластинчатые крист. $H_4P_2O_6 \cdot 2H_2O$; M 198,006; $T_{пл}$ 62°; Лит.: [610] 447

4892. **фосфорноватистая кислота** бц. крист. H_3PO_2; M 66; $T_{пл}$ 26,5°; $T_{разл}$ 50°; Раств.: вода: р., эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,49 (19°, г/см^3, т.); pK_a (1) = 1,1 (25°, вода); ΔH^0_{298}: -614,6 (т); $\Delta H_{пл}$: 9,6; Лит.: [259] 145, [376] 476-479, [768] 109

4893. **фосфор черный** черн. ромбические крист. P; M 31; $T_{возг}$ 453°; Раств.: серная кислота 100%: н.р., сероуглерод: н.р.; Пл.: 2,69 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (290°), 10 (337,5°), 100 (394°); ΔH^0_{298}: -38,9 (т); ΔG^0_{298}: -33,4 (т); S^0_{298}: 22,7 (т); C_p^0: 21,6 (т); Лит.: [376] 452, [768] 107

4894. **франгулаэмодин** $C_{15}H_{10}O_5$; M 270,237; $T_{пл}$ 225°; Лит.: [1023] 364-365

4895. **франций** (francium) Fr; M 223; $T_{пл}$ 20°; $T_{кип}$ 650°; Пл.: 2,4 (20°, г/см^3,); C_p^0: 31,6 (т); $\Delta H_{возг}$: 69,1; Лит.: [981] 1036-1037, 1090, [1024] 187, [376] 75

4896. **франция фторид** FrF; M 241,998; $T_{пл}$ 593-615°; $T_{кип}$ 1092-1150°; Лит.: [679] 98, [530] 268-269

4897. **франция хлорид** FrCl; M 258,45; $T_{пл}$ 577-590°; $T_{кип}$ 1223-1275°; Лит.: [530] 268-269

4898. **бета-D-фруктоза** (левулоза, плодовый сахар) игольчатые крист. $C_6H_{12}O_6$; M 180,16; $T_{пл}$ 95°; Раств.: ацетон: р., вода: л.р., эф.: р., этанол: 6,71 (18°); Пл.: 1,598 (20°, к в.4, т.); pK_a (1) = 12,27 (25°, вода); Лит.: [897] 1060-1061, [1024] 192

4899. **фтазин** (6-(4-(2-карбоксибензамидо)бензолсульфамидо)-3-метоксипиридазин) бел. крист. $C_{19}H_{16}N_4O_6S$; M 428,42; $T_{пл}$ 250-252°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Лит.: [1026] 636, [284] 200

4900. **фталазол** (2-(4-(2-карбоксибензамидо)бензолсульфамидо)тиазол) бел. крист. $HOOCC_6H_4CONHC_6H_4SO_2NHC_3H_2NS$; М 403,432; $Т_{пл}$ 272-277°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: о.м.р.; Лит.: [1026] 636, [284] 200, [994] 277-281

4901. **фталевая кислота** (1,2-бензолдикарбоновая кислота, орто-фталевая кислота) бц. ромбические крист. (р.п. вода) $C_6H_4(COOH)_2$; М 164,14; $Т_{пл}$ 200°; $Т_{разл}$ 200°; Раств.: вода: 0,54 (14°), 0,57 (20°), 7,68 (85°), 18 (99°), эф.: 0,69 (15°), метанол: 25,6 (21.4°), хлф.: н.р., этанол: 11,7 (18°); Пл.: 1,593 (20°, г/см³, т.); pK_a (1) = 2,95 (25°, вода); pK_a (2) = 5,41 (25°, вода); Дип.: 2,3 (20°); $ЛД_{50}$: 1100 (крысы, п/о); Лит.: [338] 29, [768] 190

4902. **фталевой кислоты ангидрид** (орто-фталевой кислоты ангидрид, фталевый ангидрид) бц. игольчатые крист. $C_6H_4(CO)_2O$; М 148,12; $Т_{пл}$ 131,6°; $Т_{возг}$ 284,5°; Раств.: бензол: р. (80°), вода: пл.р. (20°), реаг. (100°), эф.: м.р., этанол: р.; Пл.: 1,527 (20°, г/см³, т.); Лит.: [897] 1064-1065, [387], [768] 190

4903. **фталевой кислоты бис-тридециловый эфир** $C_6H_4(COOCH_2(CH_2)_{11}CH_3)_2$; М 530,822; $Т_{пл}$ -37°; Лит.: [1091] 623-624

4904. **фталевой кислоты дибутиловый эфир** (ДБФ, бутилфталат, вестинол C, дибутилфталат, моллан B, орто-фталевой кислоты дибутиловый эфир, палатинол C, скадопласт 4P, унимол DB) бц. маслянистая ж. $C_6H_4(COOC_4H_9)_2$; М 278,35; $Т_{пл}$ -40°; $Т_{кип}$ 340°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: 0,04 (25°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,05 (21°, г/см³, ж.); n = 1,492 (25°); $Т_{всп}$: 148; $ЛД_{50}$: 10100-17900 (крысы, п/о), 5280-21500 (мыши, п/о); Лит.: [343] 195-197, [897] 1062-1063, [1026] 164, [1077] 101-102

4905. **фталевой кислоты диметиловый эфир** (ДМФ, диметилфталат, моллан M, палатинол M, сольвеол, фермин) маслянистая ж. $C_6H_4(COOCH_3)_2$; М 194,19; $Т_{кип}$ 282°; Давл. паров: 0,01 (25°), 1 (100°), 12,5 (150°); $ЛД_{50}$: 6540 (б. мыши, п/о); Лит.: [338] 193-194, [281] 80, 89, 91, 93, [1077] 111

4906. **фталевой кислоты ди(2-этилгексиловый) эфир** (ди(2-этилгексил)фталат) бц. маслянистая ж. $C_{24}H_{38}O_4$; М 390,64; $Т_{пл}$ -55°; Пл.: 0,982 (20°, к в.4, ж.); n = 1,484 (20°); Давл. паров: 2 (209,8°), 5 (231°); Лит.: [338] 197-198, [1091] 623-624, [281] 80, [1077] 116-118

4907. **фталевой кислоты диэтиловый эфир** (ДЭФ, диэтилфталат, моллан A, неангин, орто-фталевой кислоты диэтиловый эфир, палатинол A, пласидол E) бц. ж. $C_6H_4(COOC_2H_5)_2$; М 222,24; $Т_{пл}$ -40°; $Т_{кип}$ 296,1°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,118 (20°, г/см³, ж.); $ЛД_{50}$: 6200 (б. мыши, п/о); Лит.: [343] 194-195, [897] 1062-1063, [1021] 111-112, [1077] 131-132; Синт.: [365] 85-86

4908. **фталимид** $C_6H_4(CO)_2NH$; М 147,14; $Т_{пл}$ 238°; Лит.: [1026] 636

4909. **фтор** (fluorine) светло-желт. г. F_2; М 38; $Т_{пл}$ -219,6°; $Т_{кип}$ -188,13°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 1,5 (-273°, г/см³, т.), 1,587 (-218°, г/см³, ж.), 1,516 (-188°, г/см³, ж.), 0,001693 (0°, г/см³, г.), 1,7 (г/см³, т.); Давл. паров: 1 (-221°), 10 (-213,7°), 100 (-202.6°); ΔH^0_{298}: 0 (г); ΔG^0_{298}: 0 (г); S^0_{298}: 202.7 (г); C_p^0: 31.3 (г); $\Delta H_{пл}$: 0.51; $\Delta H_{кип}$: 6,54; $Т_{крит}$: -129; $Р_{крит}$: 5,6; Лит.: [221] 291, [679] 24, [761] 439-446, [833] 67, [1024] 197-199, [1026] 637, [1090] 242, [79] 459, [284] 10, [377] 147-148, 169, [385] 278, [386] 52, [538] 173, [768] 27, 109, [869] 220-273; Синт.: [82] 161

4910. **фторазид** зеленовато-желт. г. FN_3; М 61,02; $Т_{пл}$ -154°; $Т_{кип}$ -82°; Лит.: [897] 12-13

4911. **фтораммония перхлорат** бел. пор. NH_3FClO_4; М 135,48; $Т_{пл}$ 104-105°; $Т_{разл}$ 104-105°; Раств.: ацетонитрил: р., моноглим: р., серная кислота 100%: р., тетрагидрофуран: р.; Лит.: [684] 229-230

4912. **фтораммония трифторметилсульфонат** $NH_3F(CF_3SO_3)$; М 185,098; $Т_{пл}$ 165°; Лит.: [809] 42

4913. **4-(4-фторбензилокси)-3,5-диметоксиамфетамина гидрохлорид** (3C-FBZ) бел. крист. $FC_6H_4CH_2O(CH_3O)_2C_6H_2CH_2CH(CH_3)NH_3Cl$; М 355,83; $Т_{пл}$ 150°; Лит.: [216]
4914. **2-фторбензойная кислота** игольчатые крист. (р.п. вода) FC_6H_4COOH; М 140,12; $Т_{пл}$ 122-126°; pK_a (1) = 3,27 (25°, вода); Лит.: [897] 500-501, [898] 95
4915. **3-фторбензойная кислота** листовидные крист. (р.п. вода) FC_6H_4COOH; М 140,12; $Т_{пл}$ 124°; pK_a (1) = 3,87 (25°, вода); Лит.: [897] 500-501, [898] 95
4916. **4-фторбензойная кислота** моноклинные крист. (р.п. вода) FC_6H_4COOH; М 140,12; $Т_{пл}$ 182-186°; pK_a (1) = 4,14 (25°, вода); Лит.: [897] 500-501, [898] 95
4917. **фторбензол** (фенил фтористый) бц. ж. C_6H_5F; М 96,11; $Т_{пл}$ -41,9°; $Т_{кип}$ 85°; Раств.: вода: 0,154 (30°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,024 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 520-521; Синт.: [774] 182
4918. **4-фторбутановая кислота** (омега-фтормаслянная кислота) $FCH_2CH_2CH_2COOH$; М 106,1; Давл. паров: 2 (61°); $ЛД_{50}$: 0,65 (мыши, в/б); Лит.: [832] 156-157, [982] 388
4919. **10-фтордекановая кислота** $FCH_2(CH_2)_7CH_2COOH$; М 190,255; $Т_{пл}$ 49-49,5°; $ЛД_{50}$: 1,5 (мыши, в/б); Лит.: [982] 388
4920. **фтордиазиния гексафтоарсенат** бц. крист. $N_2F(AsF_6)$; М 235,92; $Т_{разл}$ 150°; Раств.: фтороводород: р.; Пл.: 2,6 (25°, г/см^3, т.); Лит.: [143] 3795-3800, [146] 5671-5673, [610] 476-477, [684] 219
4921. **фтордисилан** Si_2H_5F; М 80,209; $Т_{пл}$ -100,4°; $Т_{кип}$ -10°; Лит.: [855] 211
4922. **фтордихлорметан** (фреон 21, хладон 21) $CHCl_2F$; М 102,92; $Т_{пл}$ -127°; $Т_{кип}$ 8,7°; Пл.: 1,4256 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,3602 (25°); $Т_{крит}$: 178,5; $Р_{крит}$: 5,19; $Пл_{крит}$: 0,528; Лит.: [919] 41-90, [1024] 279
4923. **12-фтордодекановая кислота** $FCH_2(CH_2)_9CH_2COOH$; М 218,308; $Т_{пл}$ 59,5-61°; $ЛД_{50}$: 1,25 (мыши, в/б); Лит.: [982] 388
4924. **фторкриптона гексафторантимонат** бел. крист. $KrF[SbF_6]$; М 338,55; CAS 52708-44-8; $Т_{пл}$ 45°; $Т_{разл}$ 45°; Раств.: фтороводород: 4,39 (-31°); Лит.: [88] 22-31, [89] 1264, [101] 2059-2061, [156] 3895
4925. **фторкриптона гексафторарсенат альфа-форма** $KrF[AsF_6]$; М 291,71; CAS 50859-36-4; $Т_{разл}$ 25°; Лит.: [88] 22-31
4926. **фторкриптона гексафтораурат(V)** $KrF[AuF_6]$; М 413,76; $Т_{разл}$ 47°; Разл. на: золота(V) фторид, криптон, фтор; Лит.: [1021] 171, 523, [627]
4927. **фторкриптона гексафторотанталат** $KrF[TaF_6]$; М 397,74; $Т_{разл}$ -35°; Лит.: [89] 1263-1270
4928. **фторкриптона ундекафтордиантимонат** бц. крист. $(KrF)[Sb_2F_{11}]$; М 555,301; $Т_{пл}$ 50°; Лит.: [88] 22-31, [156] 3895, [610] 476, [627]
4929. **фторкриптона ундекафтординиобат** $KrF[Nb_2F_{11}]$; М 497,59; $Т_{разл}$ -50°; Лит.: [89] 1263-1270
4930. **фторкриптона ундекафтордитанталат** $KrF[Ta_2F_{11}]$; М 673,68; $Т_{разл}$ -20°; Лит.: [89] 1263-1270
4931. **фторксенона(II) гексафторарсенат** $XeF[AsF_6]$; М 339,203; $Т_{пл}$ 80°; Лит.: [610] 476
4932. **фторксенона(II) гексафторрутенат(V)** желтовато-зел. моноклинные крист. $XeFRuF_6$; М 365,35; $Т_{пл}$ 110°; Пл.: 3,78 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [328] 222
4933. **фторксенона ди(фторсульфурил)имид** $FXeN(SO_2F)_2$; М 330,42; $Т_{разл}$ 70°; Лит.: [959] 279
4934. **фторксенона(II) ундекафтордиантимонат** желт. крист. $(XeF)[Sb_2F_{11}]$; М 602,79; $Т_{пл}$ 63°; Лит.: [610] 476
4935. **фторметан** (fluoromethane, methylfluoride, метил фтористый, метилфторид, фреон 41, хладон 41) бц. г. CH_3F; М 34,03; CAS 593-53-3; $Т_{пл}$ -141,8°; $Т_{кип}$ -78,6°; Раств.: бензол: р., вода: 0,25 (15°), 0,1787 (29.9°), эф.: л.р., хлф.: р., этанол: л.р.; Пл.:

0,8774 (-78.6°, г/см^3, ж.); n = 1,1727 (20°); Лит.: [343] 281, 690-691, [897] 788-789, [241] 8

4936. **фтормуравьиной кислоты гипофторит** FC(O)OF; M 82,006; $T_{кип}$ -55°; Лит.: [66]

4937. **фторноватистая кислота** (водорода фтороксигенат (0)) светло-желт. ж. HOF; M 36,006; $T_{пл}$ -117°; $T_{кип}$ 19°; $T_{разл}$ 20°; Разл. на: фтороводород, кислород; Давл. паров: 1 (-79°), 5 (-64°); Дип.: 2,23 (20°); ΔH^0_{298}: -23,5 (ж); Лит.: [376] 593, [377] 201, [475] 484, [610] 242, [627], [905] 323, [961] 662-665

4938. **фтороводород** (плавиковая кислота) бц. г. HF; M 20,01; $T_{пл}$ -83,36°; $T_{кип}$ 19,52°; Раств.: вода: смеш.; Пл.: 0,99 (13°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 10 (-66,6°), 100 (-28,1°); H_0 (1) = -10,08 (20°, вода); pK_{BH^+} (1) = -6 (25°, вода); pK_a (1) = 3,17 (25°, вода); ДП: 83,6 (0°) ; Дип.: 1,91 (20°); Вязк.: 0,53 (0°); Пов.нат.: 10,1 (0°); Ск.зв.: 484,9 (0°, состояние среды - жидкость); ΔH^0_{298}: -270,7 (т); ΔG^0_{298}: -272,8 (т); S^0_{298}: 173,7 (т); C_p^0: 29,14 (т); $\Delta H_{пл}$: 3,93; $\Delta H_{кип}$: 7,49; $T_{крит}$: 188; $P_{крит}$: 6,49; $Пл_{крит}$: 0,29; Лит.: [339] 28-32, [1024] 202, [79] 238, 242, [186] 86, [187] 60-61, [377] 158-167, [768] 109, [880] 62, [905] 103, 324-325

4939. **1-фтор-2-оксобутандиовая кислота** (1-фторо-2-оксоянтарная кислота, бета-фторщавелевоуксусная кислота) крист. HOOCCHFCOCOOH; M 150,1; $T_{пл}$ 86°; Раств.: вода: р.; Лит.: [415] 279

4940. **18-фтороктадекановая кислота** $FCH_2(CH_2)_{15}CH_2COOH$; M 302,468; $T_{пл}$ 69°; $ЛД_{50}$: 5,7 (мыши, в/б); Лит.: [982] 388

4941. **фторотан** (1,1,1-трифтор-2-бром-2-хлорэтан, галотан) бц. подвижная ж. $CF_3CHBrCl$; M 197,39; CAS 151-67-7; $T_{кип}$ 50,2°; Раств.: вода: м.р.0,3438, эф.: смеш., жирные масла: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,87 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [901] 960-961, [241] 20, [274] 146, [284] 92, [748] 40

4942. **4-фторперхлорилбензол** $FC_6H_4ClO_3$; M 178,55; $T_{пл}$ 28°; Давл. паров: 0,25 (53°); Лит.: [1086] 87

4943. **фторсилан** SiH_3F; M 50,108; $T_{кип}$ -88,1°; Лит.: [855] 196

4944. **фторсульфоновая кислота** (fluorosulfonic acid) бц. дымящая ж. HSO_3F; M 100,07; $T_{пл}$ -87°; $T_{кип}$ 163°; H_0 (1) = -15,07 (25°); Лит.: [857] 63-65, [1021] 396, [1026] 517, [186] 85-86, 211, [187] 50-54, [468] 73-74, [610] 335, [826] 173-176

4945. **фторсульфурилпероксифторид** FSO_2OOF; M 134,059; $T_{кип}$ 0°; Лит.: [376] 594

4946. **фтортрихлорметан** (freon 11, trichlorofluoromethane, фреон 11, хладон 11) CCl_3F; M 137,37; CAS 75-69-4; $T_{пл}$ -110,45°; $T_{кип}$ 23,65°; Раств.: вода: 0,11 (25°); Пл.: 1,476 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,3824 (20°); $T_{крит}$: 198; $P_{крит}$: 4,37; $Пл_{крит}$: 0,5702; Лит.: [1024] 279, [241] 17

4947. **фторуксусная кислота** бц. крист. FCH_2COOH; M 78,04; $T_{пл}$ 33°; $T_{кип}$ 165°; Раств.: вода: р., этанол: р.; pK_a (1) = 2,58 (20°, вода); $ЛД_{50}$: 7 (крысы, п/о), 1 (лошади, п/о), 0,6 (мыши), 0,7 (овцы), 0,07 (собаки, п/о); Лит.: [326] 179, [897] 1028-1029, [928] 404, [1024] 531, [258] 299-300, [982] 387

4948. **фторуксусной кислоты амид** (фторацетамид) бц. крист. FCH_2CONH_2; M 77,058; $T_{пл}$ 108°; Раств.: вода: 17 (20°); $ЛД_{50}$: 13-15 (б. крысы); Лит.: [338] 40, [982] 390

4949. **фторуксусной кислоты изопропиловый эфир** $FCH_2COOCH(CH_3)_2$; M 120,122; $T_{кип}$ 124°; Лит.: [982] 389

4950. **фторуксусной кислоты метиламид** крист. $FCH_2CONHCH_3$; M 91,084; $T_{пл}$ 64°; Лит.: [982] 390

4951. **фторуксусной кислоты метиловый эфир** (МФА, метилфторацетат) ж. FCH_2COOCH_3; M 92,069; $T_{пл}$ -32°; $T_{кип}$ 104,5°; Раств.: вода: 17,65 (20°), петр.эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,1744 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,3679 (20°); Давл. паров: 15 (20°); $ЛД_{50}$:

0,25 (кролики, в/в), 20 (кролики, накожно), 15 (мыши, п/к); Лит.: [620] 244-245, [982] 388-391

4952. **фторуксусной кислоты пропиловый эфир** $FCH_2COOCH_2CH_2CH_3$; M 120,122; $T_{кип}$ 135-137°; Лит.: [982] 389

4953. **фторуксусной кислоты этиловый эфир** $FCH_2COOC_2H_5$; M 106,1; $T_{кип}$ 118°; Пл.: 1,0912 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,3766 (20°); Лит.: [832] 368-369

4954. **4-фторфенилуксусная кислота** $C_8H_7FO_2$; M 154,138; $T_{пл}$ 86°; pK_a (1) = 4,25 (25°, вода); Лит.: [56] 557, [898] 95

4955. **2-фторфенол** FC_6H_4OH; M 112,102; $T_{пл}$ 16,1°; pK_a (1) = 8,81 (25°, вода); Лит.: [56] 557, [898] 96

4956. **3-фторфенол** FC_6H_4OH; M 112,102; $T_{пл}$ 13,8°; pK_a (1) = 9,28 (25°, вода); Лит.: [56] 557, [898] 96

4957. **4-фторфенол** FC_6H_4OH; M 112,102; $T_{пл}$ 26,5-27°; pK_a (1) = 9,95 (25°, вода); Лит.: [56] 557, [898] 96

4958. **O-(фторхлорметиленимидо)-O-метил-фторфосфат** FClC=NOP(O)(F)OCH_3; M 193,5; CAS 17642-26-1; Пл.: ; Давл. паров: 2 (70°); Лит.: [60] 37-38

4959. **фторциан** бц. г. FCN; M 45,016; $T_{возг}$ -72°; Лит.: [543] 56

4960. **2-фторэтанол** (2-фторэтиловый спирт, этиленфторгидрин) бц. ж. FCH_2CH_2OH; M 64,06; $T_{пл}$ -26,45°; $T_{кип}$ 103,35°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,11124 (18°, г/см^3, ж.), 1,04 (20°, к в.4, ж.); n = 1,3647 (20°); $ЛД_{50}$: 1,75 (б. крысы, в/б), 15 (б. мыши, п/к); Лит.: [337] 392-393, [897] 1132-1133, [385] 262

4961. **фторэтилен** (винилфторид) бц. г. CH_2=CHF; M 46,044; $T_{пл}$ -160,5°; $T_{кип}$ -72,2°; Лит.: [1020] 373

4962. **фуллерен-60** (бакминстерфуллерен) черн. кубические крист. (р.п. гексан) C_{60}; M 720,642; $T_{возг}$ 800°; Раств.: 1,2-дихлорбензол: 1,9 (20°); Пл.: 1,65 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [66], [989], [1024] 211, [1090] 209-210, [376] 268, [1035] 12-16

4963. **фумаровая кислота** (транс-1,2-этилендикарбоновая кислота, транс-бутендиовая кислота) бц. моноклинные крист. HOOCCH=CHCOOH; M 116,07; $T_{пл}$ 287°; Раств.: вода: 0,7 (25°), 9,8 (100°), эф.: 0,72 (25°), тетрахлорметан: т.р., хлф.: т.р., этанол: 5,75 (29.7°); Пл.: 1,635 (20°, к в.4, т.); pK_a (1) = 3,1 (25°, вода); pK_a (2) = 4,6 (25°, вода); Лит.: [897] 1066-1067

4964. **фумаровой кислоты диметиловый эфир** (транс-бутендиовой кислоты диметиловый эфир) триклинные крист. CH_3OOCCH=$CHCOOCH_3$; M 144.1; $T_{пл}$ 103.2-104°; $T_{кип}$ 193,25°; Лит.: [832] 170-171; Синт.: [249] 73-74

4965. **фуразан** (1,2,5-оксадиазол) бц. ж. $C_2H_2N_2O$; M 70,05; $T_{пл}$ -28°; $T_{кип}$ 98°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: х.р.; Пл.: 1,168 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4077 (20°); Лит.: [1024] 217-218, [1026] 399

4966. **фуразолидон** (N-(5-нитро-2-фурфурилиден)-3-аминооксазолидон-2) желт. крист. $O_2NC_4H_2OCH$=$NCH(CH_2)_2COO$; M 225,158; $T_{пл}$ 255°; Раств.: вода: н.р., эф.: н.р., этанол: о.м.р.; Лит.: [284] 251

4967. **фуран** (фурфуран) бц. ж. $(CH$=$CH)_2O$; M 68,07; $T_{пл}$ -85,65°; $T_{кип}$ 32°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 1 (25°), эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,9644 (0°, г/см^3, ж.), 0.9444 (15°, г/см^3, ж.), 0.9366 (20°, г/см^3, ж.); n = 1.4214 (20°); $T_{крит}$: 213.8; $P_{крит}$: 5.3; Лит.: [768] 191; Синт.: [839] 50-53

4968. **2-фуранкарбальдегид** (2-фуранальдегид, фурфурол) бц. ж. $C_5H_4O_2$; M 96,09; $T_{пл}$ -36,5°; $T_{кип}$ 161,7°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: р., вода: 8,3 (20°), 19,9 (90°), эф.: смеш., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,1598 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,5261 (20°); Давл. паров: 65 (90°); ДП: 41,9 (20°) ; Дип.: 3,57 (20°); Вязк.: 1,49 (25°); Пов.нат.: 43,5 (20°); $\Delta H_{кип}$: 43,22; $T_{всп}$: 61; $T_{свосп}$: 260; $\Delta H_{сгор}$: 2341; $ЛД_{50}$: 425 (б.

мыши, п/о), 127 (крысы, п/о), 541 (морские свинки, п/о); $T_{крит}$: 423; Лит.: [768] 191-192; Синт.: [839] 62-63

4969. **2-фуранкарбоновая кислота** (альфа-фуроиновая кислота, пиромуциновая кислота, пирослизевая кислота) бц. моноклинные крист. C_4H_3OCOOH; M 112,09; $T_{пл}$ 133°; $T_{возг}$ 230°; Раств.: вода: 3,57 (15°), эф.: л.р., этанол: р.; pK_a (1) = 3,16 (25°, вода); Лит.: [897] 892-893, [259] 122; Синт.: [858] 351-355

4970. **2-фуранкарбоновой кислоты изобутиловый эфир** (изобутилфуроат) бц. ж. $C_4H_3OCOOCH_2CH(CH_3)_2$; M 168,19; $T_{кип}$ 220,8-222,6°; Лит.: [897] 894-895

4971. **2-фуранкарбоновой кислоты этиловый эфир** (пирослизевой кислоты этиловый эфир) призматические крист. $C_4H_3OCOOC_2H_5$; M 140,137; $T_{пл}$ 38°; $T_{кип}$ 196,8°; Лит.: [832] 390-391; Синт.: [249] 78

4972. **фурантетракарбоновая кислота** крист. $C_4O(COOH)_4$; M 244,12; $T_{пл}$ 247°; $T_{разл}$ 247°; Раств.: вода: л.р., эф.: т.р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 1070-1071

4973. **фурацилин** (5-нитро-2-фуранальдегида семикарбазон, 5-нитрофурфурола семикарбазон) желт. крист. $O_2NC_4H_2OCH{=}NNHCONH_2$; M 199,12; $T_{пл}$ 230°; $T_{разл}$ 232°; Раств.: вода: м.р., эф.: н.р., этанол: м.р.; $ЛД_{50}$: 600 (б. мыши); Лит.: [817] 204-205, [901] 960-961, [284] 251

4974. **3-фурилакриловая кислота** бц. игольчатые крист. $C_7H_6O_3$; M 138,12; $T_{пл}$ 141°; Раств.: эф.: х.р., укс.: х.р.; Лит.: [847] 55; Синт.: [847] 55

4975. **(2-фурил)диацетоксиметан** (фурфурола диацетат) $C_4H_3OCH(OC(O)CH_3)_2$; M 198,173; Давл. паров: 20 (143°); Лит.: [56] 571; Синт.: [249] 71-72

4976. **фуроксан** бц. ж. $C_2H_2N_2O_2$; M 86,05; $T_{пл}$ 13°; Пл.: 1,4044 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,504 (20°); Давл. паров: 2 (40°); Лит.: [1059] 100

4977. **фуросемид** (5-аминосульфонил-4-хлор-2-((2-фуранилметил)амино)бензойная кислота) бел. крист. $C_{12}H_{11}ClN_2O_5S$; M 330,75; CAS 54-31-9; $T_{пл}$ 206°; Раств.: вода: 0,00731 (30°); pK_a (1) = 3,9 (25°, вода); Лит.: [781] 951-952, [928] 66, [241] 834

4978. **фурфуриловый спирт** ((2-фурил)метанол, 2-фурилкарбинол) бц. ж. $C_4H_3OCH_2OH$; M 98,1; $T_{пл}$ -14,6°; $T_{кип}$ 171°; Пл.: 1,1296 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4845 (20°); Лит.: [638] 1063, [897] 1072-1073, [1026] 641; Синт.: [858] 351-355, [847] 79-82

4979. **хеламидин** ; $T_{пл}$ 225-226°; Лит.: [1006] 41

4980. **хеламин** ; $T_{пл}$ 203-204°; Лит.: [1006] 41

4981. **хелеритрина хлорид** ; $T_{пл}$ 214°; Лит.: [1006] 41

4982. **хелеритрин-этанол (1/1)** ромбоэдрические крист. $C_{23}H_{25}NO_6$; M 411,448; $T_{пл}$ 207°; Раств.: бензол: р., вода: г.р., эф.: л.р., хлф.: р., этанол: т.р.; Лит.: [897] 1074-1075

4983. **хелерубина хлорид** ; $T_{пл}$ 283°; Лит.: [1006] 41

4984. **хелидамин** (стилопин) $C_{19}H_{17}NO_4$; M 323,34; $T_{пл}$ 204°; Лит.: [1006] 42

4985. **хелидимерин** ; $T_{пл}$ 258-260°; Лит.: [1006] 42

4986. **d-хелидонин моногидрат** моноклинные крист. $C_{20}H_{21}NO_6$; M 371,4; $T_{пл}$ 135°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., хлф.: р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 1074-1075

4987. **хинальдиновая кислота** (2-хинолинкарбоновая кислота) крист. (р.п. бензол) C_9H_6NCOOH; M 173,18; $T_{пл}$ 156°; pK_a (1) = 4,92 (25°, вода); Лит.: [897] 1074-1075, [898] 96

4988. **хингамин** (4-(1-метил-4-диэтиламинобутиламино)-7-хлорхинолина диортофосфат, делагил, хлорохин) бел. крист. $C_{18}H_{32}ClN_3O_8P_2$; M 515,86; $T_{пл}$ 215°; $T_{разл}$ 215°; Раств.: бензол: о.м.р., вода: л.р., эф.: о.м.р., хлф.: о.м.р., этанол: о.м.р.; Лит.: [1026] 654, [284] 299

4989. **хинин** бц. крист. $C_{20}H_{24}N_2O_2$; M 324,42; $T_{пл}$ 174,9°; Раств.: вода: 0,051 (15°), эф.: 4,4 (20°), этанол: 90,9 (20°); pK_{BH^+} (1) = 8,52 (25°, вода); pK_{BH^+} (2) = 4,13 (25°, вода); Лит.: [638] 1067, [897] 1076-1077, [1024] 265-266, [605] 179-183

4990. **хинина гидрохлорид дигидрат** бц. игольчатые крист. $C_{20}H_{24}N_2O_2 \cdot HCl \cdot 2H_2O$; М 396,91; $Т_{возг}$ 100°; Раств.: вода: л.р. (100°), р., хлф.: р., этанол: л.р.; Лит.: [57] 300, [284] 361

4991. **хинина дигидрохлорид** бел. крист. $C_{20}H_{24}N_2O_2 \cdot 2HCl$; М 397,339; $Т_{пл}$ 180-185°; $Т_{разл}$ 165-175°; Раств.: вода: о.х.р., эф.: о.м.р., хлф.: т.р., этанол: р.; Лит.: [57] 300, [284] 361-362

4992. **хинина сульфат** бц. игольчатые крист. $C_{20}H_{24}N_2O_2 \cdot H_2SO_4$; М 422,495; $Т_{пл}$ 160°; Раств.: вода: р. (100°), м.р., хлф.: о.м.р., этанол: т.р.; Лит.: [284] 361, [391] 300

4993. **хинин тригидрат** крист. $C_{20}H_{24}N_2O_2 \cdot 3H_2O$; М 378,47; $Т_{пл}$ 57°; Раств.: бензол: р., вода: 0,06 (15°), эф.: 73,8 (20°), хлф.: р., этанол: 154 (20°); Лит.: [897] 1076-1077

4994. **хинолизидин** $C_9H_{17}N$; М 139,24; $Т_{кип}$ 169-170°; Лит.: [1026] 655

4995. **хинолин** (quinoline, бензопиридин) бц. маслянистая ж. C_9H_7N; М 129,16; CAS 91-22-5; $Т_{пл}$ -15,6°; $Т_{кип}$ 237,7°; Раств.: ацетон: смеш., бензол: смеш., вода: 6 (20°), эф.: смеш., сероуглерод: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,095 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,6268 (20°); Давл. паров: 10 (108,8°), 17 (114°); pK_{BH^+} (1) = 4,94 (25°, вода); ДП: 9, (25°) ; Дип.: 2,29 (20°); Пов.нат.: 45 (20°); C_p^0: 199,2 (ж); $\Delta H_{пл}$: 10,8; $\Delta H_{сгор}$: 4700,7; Лит.: [11] 347, [259] 140, [768] 192; Синт.: [527] 229-230

4996. **хиноцид** (6-метокси-8-(4-аминопентиламино)хинолина дигидрохлорид) оранжево-желт. крист. $C_{15}H_{23}Cl_2N_3O$; М 332,27; $Т_{пл}$ 227°; Раств.: ацетон: н.р., бензол: н.р., вода: л.р., эф.: н.р., этанол: т.р.; Лит.: [284] 296

4997. **О-3-хинуклидинил-диметиламидо-фторфосфат** (EA 5488) ж. $C_9H_{18}FN_2O_2P$; М 236,3; $Т_{кип}$ 305°; Давл. паров: 0,0044 (25°); Лит.: [60] 34

4998. **хлор** (CL, chlorine) желтовато-зел. г. Cl_2; М 70,91; CAS 7782-50-5; $Т_{пл}$ -101,03°; $Т_{кип}$ -34,1°; Раств.: бензол: р., вода: 1,48 (0°), 0,96 (20°), 0,65 (25°), 0,46 (40°), 0,38 (60°), 0,22 (80°), дихлорметан: 10,44 (25°), тетрахлорметан: 31,4 (0°), 17,61 (19°), 11 (40°), хлф.: 8,28 (25°); Пл.: 0,00321 (20°, г/см^3, г.); Давл. паров: 1 (-118°), 10 (-101,5°), 100 (-71,9°); Вязк.: 0,00133 (20°), 0,00188 (150°); Ск.зв.: 206 (0°, состояние среды - газ); ΔH^0_{298}: 0 (г); ΔG^0_{298}: 0 (г); S^0_{298}: 222,9 (г); C_p^0: 34,94 (г); $\Delta H_{пл}$: 6,406; $\Delta H_{кип}$: 20,41; $Т_{крит}$: 144; $Р_{крит}$: 7,71; $Пл_{крит}$: 0,573; Лит.: [339] 20-23, [78] 57-60, [348] 528, [386] 47, 52, 229, [768] 109, [1096] 309-365; Синт.: [493] 215-216

4999. **1-хлорадамантан** крист. $C_{10}H_{15}Cl$; М 170,6; $Т_{пл}$ 165°; Лит.: [832] 12-13

5000. **хлора(VII) диоксид-трифторид** бц. г. F_3ClO_2; М 124,447; $Т_{пл}$ -81,2°; $Т_{кип}$ -21,6°; Лит.: [377] 221

5001. **хлора(V) диоксид-фторид** $FClO_2$; М 86,45; $Т_{пл}$ -123--115°; $Т_{кип}$ -6°; $Т_{разл}$ 300°; Лит.: [377] 220, [610] 263

5002. **хлоразид** бц. г. ClN_3; М 77,47; $Т_{пл}$ -100°; $Т_{кип}$ -15°; Раств.: эф.: р.; Лит.: [897] 12-13

5003. **9-хлоракридин** $C_{13}H_8ClN$; М 213,66; $Т_{пл}$ 117°; Синт.: [583] 75

5004. **хлоральгидрат** (2,2,2-трихлор-1,1-этандиол, трихлорацетальдегида гидрат, трихлорэтилиденгликоль, хлоралгидрат) бц. моноклинные крист. $CCl_3CH(OH)_2$; М 165,41; $Т_{пл}$ 51,7°; $Т_{кип}$ 97,5°; $Т_{разл}$ 98°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: м.р., вода: 470 (17°), эф.: 66,5 (25°), пиридин: х.р., сероуглерод: м.р., толуол: х.р., хлф.: м.р., этанол: 77 (25°); Пл.: 1,9081 (20°, г/см^3, т.), 1,619 (50°, г/см^3, т.), 1,575 (66°, к в.4, ж.); Давл. паров: 764 (96,3°); pK_a (1) = 11,3 (18°, вода); Дип.: 2,07 (20°); $\Delta H_{пл}$: 22,96; Лит.: [1026] 657, [284] 107, [768] 192

5005. **хлораля пероксид** (бис-(1-гидрокси-2,2,2-трихлорэтил)пероксид) пластинчатые крист. $CCl_3CH(OH)OOCH(OH)CCl_3$; М 328,81; $Т_{пл}$ 122°; Лит.: [62] B148, [729] 356, [624] 207; Синт.: [476] 76

5006. **4-хлоранилин** (п-хлоранилин) ромбические крист. $ClC_6H_4NH_2$; М 127,58; $Т_{пл}$ 72°; $Т_{кип}$ 230,5°; Раств.: вода: р. (100°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,427 (19°, г/см^3,

т.), 1,17 (70°, г/см^3, т.); ЛД$_{50}$: 350 (морские свинки, в/ж, в масле); Лит.: [897] 432-433

5007. **хлора(I) нитрид** (азот треххлористый, азот хлористый, азота трихлорид) желт. маслянистая ж. NCl_3; М 120,37; $Т_{пл}$ -27°; $Т_{кип}$ 71°; $Т_{разл}$ 95°; Раств.: бензол: р., вода: реаг., эф.: р., сероуглерод: р., тетрахлорметан: р., трихлорид фосфора: р., хлф.: р.; Пл.: 1,653 (20°, г/см^3, ж.); ΔH^0_{298}: 229 (ж); Лит.: [779] 39-40, [897] 12-13, [1020] 59

5008. **1-хлорантрахинон** желт. крист. $C_{14}H_7ClO_2$; М 242,66; $Т_{пл}$ 162°; Лит.: [1026] 658

5009. **хлора(I) оксид** желтовато-коричн. г. Cl_2O; М 86,91; $Т_{пл}$ -116°; $Т_{кип}$ 2°; Раств.: вода: реаг.143,6 (-9.4°), тетрахлорметан: х.р.; Пл.: 0,00389 (20°, г/см^3, г.); Давл. паров: 1 (-99°), 10 (-73°), 100 (-39°); Дип.: 1,69 (20°); ΔH^0_{298}: 75,7 (г); ΔG^0_{298}: 93,4 (г); S^0_{298}: 266,2 (г); C_p^0: 45,4 (г); $\Delta H_{кип}$: 25,9; Лит.: [377] 190-192, [768] 109

5010. **хлора(IV) оксид** (хлора диоксид) зеленовато-желт. г. $OClO$; М 67,45; $Т_{пл}$ -59°; $Т_{кип}$ 9,7°; Раств.: вода: реаг., тетрахлорметан: р.; Пл.: 1,64 (0°, г/см^3, ж.); Дип.: 0,78 (20°); ΔH^0_{298}: 105 (г); ΔG^0_{298}: 122,3 (г); S^0_{298}: 257 (г); C_p^0: 41,97 (г); $\Delta H_{кип}$: 26,3; Лит.: [1024] 282, [768] 109

5011. **хлора(VII) оксид** бц. маслянистая ж. Cl_2O_7; М 182,9; $Т_{пл}$ -90°; $Т_{кип}$ 80°; $Т_{разл}$ 80°; Раств.: бензол: р., вода: реаг., тетрахлорметан: р.; Пл.: 1,86 (0°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 1 (-47°), 10 (-14,6°), 100 (28,3°); Дип.: 0,72 (20°); ΔH^0_{298}: 251 (ж); $\Delta H_{кип}$: 32,3; Лит.: [610] 265, [768] 109

5012. **хлора(V) оксид-трифторид** бц. ж. F_3ClO; М 108,448; $Т_{пл}$ -43°; $Т_{кип}$ 28°; $Т_{разл}$ 300°; Разл. на: хлора(III) фторид, кислород; Пл.: 1,865 (20°, г/см^3, ж.); ΔH^0_{298}: -179 (ж); ΔH^0_{298}: -148 (г); Лит.: [377] 218-220, [610] 263

5013. **хлора перхлорат** светло-желт. ж. $ClClO_4$; М 134,9; $Т_{пл}$ -117°; $Т_{кип}$ 44,5°; $Т_{разл}$ 20°; Лит.: [1022] 499, [610] 265

5014. **хлора триоксид-гипофторит** (фтора перхлорат) бц. г. $FOClO_3$; М 118,45; $Т_{пл}$ -166°; $Т_{кип}$ -16°; $Т_{разл}$ 67°; Лит.: [1022] 499, [610] 264

5015. **хлора(VII) триоксид-фторид** бц. г. ClO_3F; М 102,45; $Т_{пл}$ -147,8°; $Т_{кип}$ -46,7°; $Т_{разл}$ 400°; Давл. паров: 0,1 (-145,1°), 1 (-129,8°), 10 (-109,8°), 100 (-82,2°); Дип.: 0,023 (20°); Вязк.: 0,55 (-73°); ΔH^0_{298}: -23,8 (г); ΔG^0_{298}: 48,1 (г); $Т_{крит}$: 95; Лит.: [896] 606, [377] 221-222, [468] 78-80, [610] 265

5016. **хлора(I) фторид** бц. г. ClF; М 54,45; $Т_{пл}$ -155,5°; $Т_{кип}$ -100,1°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 1,67 (-108°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 1 (-153,5°), 10 (-139,3°), 100 (-121,2°); Дип.: 0.65 (20°); ΔH^0_{298}: -49.9 (г); ΔG^0_{298}: -51.4 (г); S^0_{298}: 217.8 (г); C_p^0: 32.09 (г); $\Delta H_{кип}$: 22; Лит.: [768] 109-110

5017. **хлора(III) фторид** (хлора трифторид) бц. г. ClF_3; М 92,45; $Т_{пл}$ -76,31°; $Т_{кип}$ 11,76°; $Т_{разл}$ 250-460°; Раств.: фтороводород: смеш.; Пл.: 1,866 (10°, г/см^3, ж.); Дип.: 0,55 (20°); ΔH^0_{298}: -157,7 (г); ΔG^0_{298}: -117,8 (г); S^0_{298}: 281,5 (г); C_p^0: 63,85 (г); $\Delta H_{пл}$: 7,61; $\Delta H_{кип}$: 27.53; $Т_{крит}$: 170; $Р_{крит}$: 6.4; $Пл_{крит}$: 0.652; Лит.: [610] 256, [629] 32-98, [768] 110

5018. **хлора(V) фторид** (хлорпентафторид) бц. г. ClF_5; М 130,44; $Т_{пл}$ -93°; $Т_{кип}$ -13°; $Т_{разл}$ 165°; Разл. на: хлора(III) фторид, фтор; Пл.: 1,93 (-20°, г/см^3, ж.); ΔH^0_{298}: -238 (г); Лит.: [922] 108, [468] 75, [540] 264, [610] 256, [809] 46

5019. **альфа-хлорацетофенон** (CN, хлорацетилбензол) бц. крист. $C_6H_5COCH_2Cl$; М 154,6; $Т_{пл}$ 59°; $Т_{кип}$ 244°; Пл.: 1,324 (15°, г/см^3, т.); Лит.: [255] 214-217, [768] 193

5020. **4-хлорбензальдегид** пластинчатые крист. (р.п. этанол) ClC_6H_4CHO; М 140,6; $Т_{пл}$ 49°; Лит.: [832] 42-43; Синт.: [249] 203-204

5021. **2-хлорбензойная кислота** бц. моноклинные крист. ClC_6H_4COOH; М 156,57; $Т_{пл}$ 140-142°; Раств.: вода: 0,21 (25°), эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,544 (20°, к в.4, т.); pK_a (1) = 2,877 (25°, вода); Лит.: [897] 500-501

5022. **3-хлорбензойная кислота** бц. призматические крист. ClC_6H_4COOH; M 156,57; $T_{пл}$ 154-158°; pK_a (1) = 3,82 (25°, вода); Лит.: [897] 500-501, [898] 96

5023. **4-хлорбензойная кислота** бц. триклинные крист. ClC_6H_4COOH; M 156,57; $T_{пл}$ 235-243°; pK_a (1) = 3,99 (25°, вода); Лит.: [897] 500-501, [898] 96

5024. **2-хлорбензойной кислоты хлорангидрид** ClC_6H_4COCl; M 175,012; $T_{пл}$ -4°; $T_{кип}$ 235-238°; Лит.: [55] 471; Синт.: [309] 359

5025. **хлорбензол** бц. ж. C_6H_5Cl; M 112,56; $T_{пл}$ -45,6°; $T_{кип}$ 132°; Раств.: бензол: р., вода: 0,049 (20°), эф.: смеш., сероуглерод: х.р., тетрахлорметан: х.р., хлф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,1066 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,52479 (20°); Давл. паров: 8,7 (20°), 10 (22°), 40 (49,7°); ДП: 5,621 (25°) ; Дип.: 1,69 (20°); Вязк.: 0,799 (20°); Пов.нат.: 33,56 (20°); C_p^0: 146 (ж); $\Delta H_{пл}$: 9,61; $T_{всп}$: 29,4; $T_{свосп}$: 593; $T_{крит}$: 359,2; $P_{крит}$: 4,52; Лит.: [768] 193

5026. **N-хлорбензолсульфамид-натрия тригидрат** (монохлорамин Б, хлорамин Б) бц. крист. $C_6H_5SO_2N(Na)Cl \cdot 3H_2O$; M 267,66; $T_{разл}$ 180°; Раств.: вода: р., эф.: о.м.р., хлф.: о.м.р., этанол: р.; $ЛД_{50}$: 1000 (крысы, в/ж), 800 (мыши, в/ж); Лит.: [1024] 283, [284] 189

5027. **N-(4-хлорбензолсульфонил)-N'-пропилмочевина** (хлорпропамид) бел. крист. $ClC_6H_4SO_2NHCONHC_3H_7$; M 276,74; $T_{пл}$ 128°; Раств.: ацетон: р., вода: н.р., эф.: м.р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [284] 191-192

5028. **(хлорбензол)трикарбонилхром** желт. $ClC_6H_5Cr(CO)_3$; M 248,583; $T_{пл}$ 102-103°; $ЛД_{50}$: 1,78 (мыши, в/в); Лит.: [339] 495, [623] 478

5029. **2-хлор-4,6-бис-(изопропиламино)-1,3,5-триазин** (пропазин) $C_3N_3Cl(NHCH(CH_3)_2)_2$; M 229,71; $T_{пл}$ 212-214°; Раств.: вода: 0,00086 (20°); $ЛД_{50}$: 3180 (б. мыши, п/о, 3 суток), 3840 (крысы, п/о, 3 суток); Лит.: [1026] 480-481

5030. **2-хлор-4,6-бис-(этиламино)-1,3,5-триазин** (симазин) бц. пор. $C_3N_3Cl(NHC_2H_5)_2$; M 201,65688; $T_{пл}$ 225-227°; $T_{разл}$ 227°; Раств.: вода: 0,0005 (20°), эф.: 0,0422 (20°), метанол: 0,0506 (20°), хлф.: 0,0604 (20°); $ЛД_{50}$: 5000 (б. мыши, в/ж), 1390 (крысы); Лит.: [1026] 526, [417] 550, [561] 642-643

5031. **2-хлорбифенил** (PCB-1) $C_6H_5C_6H_4Cl$; M 188,652; CAS 2051-60-7; $T_{пл}$ 34°; $T_{кип}$ 274°; Раств.: вода: 0,000508 (25°); Лит.: [171] 1492-1496

5032. **2-хлор-1,3-бутадиен** (хлоропрен) бц. ж. $CH_2{=}CCl{-}CH{=}CH_2$; M 88,53; $T_{кип}$ 59,4°; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,9583 (20°, к в.20, ж.); $ЛД_{50}$: 250 (крысы, п/о), 260 (мыши, п/о); Лит.: [897] 1086-1087

5033. **1-хлорбутан** (бутил хлористый) бц. ж. $CH_3CH_2CH_2CH_2Cl$; M 92,56; $T_{пл}$ -123,1°; $T_{кип}$ 78°; Раств.: вода: 0,066 (12,5°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,89197 (15°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 556-557

5034. **4-хлорбутаналь** $ClCH_2CH_2CH_2CHO$; M 106,55; Раств.: эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: ; n = 1,4466 (8,5°); Давл. паров: 13 (51°); Лит.: [832] 134-135

5035. **l-2-хлорбутандиовая кислота** (l-хлорянтарная кислота) $HOOCCHClCH_2COOH$; M 152,6; $T_{пл}$ 178,5-179,1°; Лит.: [832] 142-143; Синт.: [382] 356

5036. **4-хлорбутанол-1** (тетраметиленхлоргидрин) $ClCH_2CH_2CH_2CH_2OH$; M 108,6; Пл.: 1,0883 (20°, к в.4, ж.); Давл. паров: 7 (70°); Лит.: [832] 160-161; Синт.: [860] 450-451

5037. **4-хлор-1-бутен** ж. $CH_2{=}CHCH_2CH_2Cl$; M 90,56; $T_{кип}$ 73-74°; $ЛД_{50}$: 695 (б. крысы, в/ж), 515 (б. мыши, в/ж); Лит.: [337] 237

5038. **транс-2-хлорвинилдихлорарсин** (EA 1034, L, альфа-люизит, люизит) бц. ж. $ClCH{=}CHAsCl_2$; M 207,29; $T_{пл}$ -2,4°; $T_{кип}$ 196,6°; Пл.: 1,8793 (25°, г/см^3, ж.); n = 1,6076 (25°); $ЛД_{50}$: 25 (человек, накожно); Лит.: [1021] 612, [59] 60, 145, [255] 147-155

5039. **цис-2-хлорвинилдихлорарсин** (изолюизит) $ClCH{=}CHAsCl_2$; M 207,29; $T_{пл}$ -44,7°; $T_{кип}$ 169,8°; Лит.: [982] 198

5040. **1-хлоргексан** (гексил хлористый) бц. ж. $CH_3(CH_2)_5Cl$; M 120,62; $T_{пл}$ -83°; $T_{кип}$ 132,4°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 0,8759 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 582-583

5041. **хлоргексидина дигидрохлорид** (1,6-бис-(5-(4-хлорфенил)бигуанидо)гексана дигидрохлорид, нолвазан, соретол) бел. крист. $C_{22}H_{32}Cl_4N_{10}$; M 578,4; $T_{пл}$ 255°; Раств.: вода: т.р., пропиленгликоль: 2 (20°), этанол: 0,22 (20°); Лит.: [784] 973-974, [748] 231-232

5042. **2-хлор-10-(3-диметиламинопропил)фенотиазина гидрохлорид** (chlorpromazine hydrochloride, аминазин, хлорпромазина гидрохлорид) бел. крист. $C_{17}H_{20}Cl_2N_2S$; M 355,33; $T_{пл}$ 195°; Раств.: бензол: н.р., вода: о.х.р., эф.: н.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; $ЛД_{50}$: 300 (мыши, п/о); Лит.: [1020] 129, [1026] 33, [554] 49-52, [796] 32, [996] 184-185

5043. **2-хлор-10-(3-диэтиламинопропионил)фенотиазина гидрохлорид** (хлорацизин) бел. крист. $C_{19}H_{22}Cl_2N_2OS$; M 397,36; $T_{пл}$ 173°; Раств.: бензол: н.р., вода: л.р., эф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [284] 323, [994] 325

5044. **хлорила гексафторантимонат** $ClO_2[SbF_6]$; M 303,202; $T_{пл}$ 220°; Лит.: [377] 220

5045. **хлорила трисульфат** красн. $(ClO_2)_2S_3O_{10}$; M 391,09; $T_{пл}$ 75°; Лит.: [610] 341

5046. **хлорксенона(II) ундекафтордиантимонат** оранжев. крист. $(XeCl)[Sb_2F_{11}]$; M 619,25; $T_{разл}$ 25°; Лит.: [83] 498-499, [187] 464

5047. **хлормалоновая кислота** призматические крист. $ClCH(COOH)_2$; M 138,5; $T_{пл}$ 133°; pK_a (1) = 1,4 (25°, вода); Лит.: [897] 766-767, [898] 96

5048. **(RS)-3-хлормасляная кислота** ((RS)-3-хлорбутановая кислота) $CH_3CHClCH_2COOH$; M 122,55; $T_{пл}$ 16°; pK_a (1) = 4,06 (18°, вода); Лит.: [832] 156-157, [898] 96

5049. **4-хлормасляная кислота** (4-хлорбутановая кислота) $ClCH_2CH_2CH_2COOH$; M 122,55; $T_{пл}$ 15-16°; pK_a (1) = 4,52 (18°, вода); Лит.: [832] 156-157, [898] 96

5050. **3-хлормеркури-2-метоксипропилмочевина** бел. крист. $H_2NCONHCH_2CH(OCH_3)CH_2HgCl$; M 367,196; $T_{пл}$ 150°; $T_{разл}$ 150°; Раств.: ацетон: м.р., бензол: н.р., вода: м.р., эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: м.р.; Лит.: [284] 229

5051. **хлорметан** (chloromethane, methyl chloride, метил хлористый, метилхлорид, фреон 40, хладон 40) бц. г. CH_3Cl; M 50,49; CAS 74-87-3; $T_{пл}$ -96,7°; $T_{кип}$ -23,76°; Раств.: вода: 0,9 (15°), 0,725 (20°), 0,652 (30°), 0,436 (45°), 0,264 (60°); Пл.: 1,056 (-60°, г/см^3, ж.), 0,945 (0°, г/см^3, ж.), 0,912 (20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 10 (-93°), 400 (-38°), 1520 (-6,4°), 3800 (22°), 7600 (47,3°); ΔH^0_{298}: -81,97 (г); S^0_{298}: 234,3 (г); $T_{всп}$: 0; $T_{свосп}$: 632; $T_{крит}$: 143,1; $P_{крит}$: 6,678; $Пл_{крит}$: 0,363; Лит.: [337] 191-194, [762] 9-17, [896] 618, 677, [1026] 337, [241] 7

5052. **N-хлор-4-метилбензолсульфамид-натрия тригидрат** (монохлорамин Т) $CH_3C_6H_4SO_2N(Cl)Na \cdot 3H_2O$; M 281,69; $T_{разл}$ 100°; Разл. на: N-хлор-4-метилбензолсульфамид-натрий, вода; Лит.: [762] 459

5053. **2-хлор-4-метил-6-диметиламинопиримидин** (W-491, кастрикс) $C_7H_{10}ClN_3$; M 171,63; $T_{пл}$ 88°; $ЛД_{50}$: 5 (кролики), 1,25 (крысы, п/о); Лит.: [338] 468, [901] 632-633

5054. **хлормуравьиной кислоты метиловый эфир** (угольной кислоты монометиловый эфир хлорангидрид) $ClCOOCH_3$; M 94,5; $T_{кип}$ 70,4-70,9°; Лит.: [338] 152, [832] 356-357; Синт.: [380] 24

5055. **хлорная кислота** бц. дымящая ж. $HClO_4$; M 100,46; $T_{пл}$ -102°; $T_{кип}$ 110°; Раств.: вода: р., дихлорметан: х.р., хлф.: х.р., этанол: р.; Пл.: 1,7608 (20°, г/см^3, ж.); H_0 (1) = -15 (25°, вода); pK_a (1) = 2,7 (20°, уксусная кислота); pK_a (1) = -10 (25°, вода); pK_a (1) = 1,1 (20°, монохлоруксусная кислота); pK_a (1) = 0,56 (20°, муравьиная кислота); ДП: 115, (20°) ; ΔH^0_{298}: -40,4 (ж); ΔG^0_{298}: -78,5 (ж); S^0_{298}: 188,4 (ж); C_p^0: 120,5 (ж); $\Delta H_{пл}$: 6,93; $\Delta H_{кип}$: 40; Лит.: [898] 508-509, [1022] 497-498, [1026] 661, [79] 238, 244, [259] 145, [377] 211, [414], [768] 110, [969] 54, [1086]

5056. **2-хлор-4-нитробензойная кислота** игольчатые крист. $C_7H_4ClNO_4$; М 201,6; $Т_{пл}$ 141°; Раств.: бензол: р. (80°), вода: р. (100°), эф.: р., этанол: р.; Лит.: [832] 60-61

5057. **хлорноватая кислота** бц. вод. р-р $HOClO_2$; М 84,46; $Т_{разл}$ 40°; pK_a (1) = -1 (25°, вода); Лит.: [376] 55, [610] 261-262

5058. **хлорноватистой кислоты дигидрат** $HClO \cdot 2H_2O$; М 88,49; $Т_{пл}$ -36°; Лит.: [610] 261

5059. **1-хлорнонан** $CH_3(CH_2)_7CH_2Cl$; М 162,7; $Т_{пл}$ -39,4°; $Т_{кип}$ 203,4°; Лит.: [832] 254-255; Синт.: [924] 69

5060. **1-хлорнонафторбутан** $CF_3CF_2CF_2CF_2Cl$; М 254,481; $Т_{кип}$ 30°; Лит.: [541] 72

5061. **хлороводород** (водород хлористый, соляная кислота) бц. г. HCl; М 36,46; $Т_{пл}$ -114,2°; $Т_{кип}$ -85,08°; $Т_{разл}$ 1500°; Раств.: бензол: р.1,9 (20°), вода: 96 (-18.3°), 93,31 (-15°), 89,79 (-10°), 82,3 (0°), 78,7 (10°), 72,47 (20°), 67,3 (30°), 63,3 (40°), 59,6 (50°), 56,1 (60°), дихлорметан: 1,39 (-10°), 0,794 (0°), 0,568 (25°), эф.: р.33,2 (20°), метанол: 88,7 (20°), серная кислота 100%: 0,4015 (25°), хлф.: 0,55 (20°), этанол: 77,67 (0°), р., этанол абсолютный: 69,5 (20°); Пл.: 1,469 (-166°, г/см^3, т.), 1,48 (-154.79°, г/см^3, т.), 1,265 (-112.4°, г/см^3, ж.), 1,2347 (-101.5°, г/см^3, ж.), 1,2038 (-90°, г/см^3, ж.), 1,187 (-85.1°, г/см^3, ж.), 0,0016391 (0°, г/см^3, г.); n = 1,0004456 (0°), 1,256 (-85,1°); pK_a (1) = -7 (25°, вода); ДП: 1,0046 (25°) 14,2 (-114.02°) ; ΔH^0_{298}: -91,8 (г); ΔG^0_{298}: -94,79 (г); S^0_{298}: 186,8 (г); C_p^0: 29,13 (г); $\Delta H_{пл}$: 1,99; $\Delta H_{кип}$: 16,15; $Т_{крит}$: 51,4; $Р_{крит}$: 8,26; $Пл_{крит}$: 0,42; Лит.: [339] 41-42, [898] 80, 322, [1023] 381-383, [535], [546] 91, [610] 256-259, [768] 110, [1096] 464-514

5062. **хлороводород гексагидрат** $HCl \cdot 6H_2O$; М 144,55; $Т_{пл}$ -40°; Лит.: [1023] 381

5063. **хлороводород моногидрат** $HCl \cdot H_2O$; М 54,48; $Т_{пл}$ -15,35°; Лит.: [1023] 381

5064. **хлороводород тригидрат** $HCl \cdot 3H_2O$; М 90,507; $Т_{пл}$ -24,4°; Лит.: [1023] 381

5065. **хлорогеновая кислота** бц. крист. $C_{16}H_{18}O_9$; М 354,30875; $Т_{пл}$ 208°; Раств.: вода: л.р., эф.: т.р., хлф.: н.р., этанол: л.р.; Лит.: [477] 667, [520] 64, [534] 148-149

5066. **хлороформ** (chloroform, trichloromethane, трихлорметан, фреон 20, хладон 20) бц. подвижная ж. $HCCl_3$; М 119,38; CAS 67-66-3; $Т_{пл}$ -63,5°; $Т_{кип}$ 61,15°; $Т_{разл}$ 450°; Разл. на: тетрахлорэтилен, хлороводород; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 1,062 (0°), 0,81 (20°), 0,7444 (60°), эф.: смеш., жирные масла: смеш., лигроин: смеш., сероуглерод: р., этанол: смеш.; Пл.: 1,636 (-60°, г/см^3, ж.), 1,564 (-20°, г/см^3, ж.), 1,488 (20°, г/см^3, ж.), 1,475 (25°, г/см^3, ж.), 1,394 (60°, г/см^3, ж.); n = 1,4455 (20°); Давл. паров: 1 (-58,9°), 10 (-30,4°), 30 (-13,1°), 100 (9,8°), 200 (25,9°), 400 (42,7°), 526 (50°), 740 (60°); pK_a (1) = 15,7 (20°, вода); ДП: 4,806 (20°) 4,636 (30°) 6,67 (-60°) 1,0087 (100°) ; Дип.: 1,15 (20°); Вязк.: 0,542 (25°); Пов.нат.: 27,14 (20°); Ск.зв.: 171,4 (97,1°, состояние среды - газ); ΔH^0_{298}: -131,8 (ж); ΔG^0_{298}: -71,1 (ж); S^0_{298}: 202,9 (ж); C_p^0: 116,3 (ж); $\Delta H_{сгор}$: 373,2; $ЛД_{50}$: 1250 (крысы, в/ж), 1000 (мыши, в/ж); $Т_{крит}$: 262; $Р_{крит}$: 5,53; Лит.: [343] 327-337, [762] 26-35, [896] 617, [241] 4-5, [284] 92, [369] 187, [510] 154-157, [768] 193, [910] 9, [1042] 82, [1062] 74; Синт.: [526] 72-73

5067. **1-хлорпентан** $CH_3(CH_2)_3CH_2Cl$; М 106,6; $Т_{пл}$ -99°; $Т_{кип}$ 107,8°; Лит.: [832] 266-267; Синт.: [924] 68-69

5068. **dl-2-хлорпентандиовая кислота** (dl-1-хлорглутаровая кислота) $HOOCCHClCH_2CH_2COOH$; М 166,56; $Т_{пл}$ 99°; Раств.: ацетон: р., бензол: н.р., вода: р., эф.: р., лигроин: н.р., хлф.: н.р., этанол: р.; Лит.: [55] 504; Синт.: [382] 356

5069. **2-хлорпропан** (изопропил хлористый) бц. ж. $(CH_3)_2CHCl$; М 78,54; $Т_{пл}$ -117,2°; $Т_{кип}$ 34,8-36,5°; Раств.: вода: 0,344 (12.5°), эф.: смеш., этанол: смеш.; Лит.: [897] 688-689

5070. **3-хлор-1,2-пропандиол** $ClCH_2CH(OH)CH_2OH$; М 110,5; $Т_{кип}$ 213°; $Т_{разл}$ 213°; $ЛД_{50}$: 135 (б. мыши, п/о); Лит.: [832] 306-307; Синт.: [858] 276-278

5071. **1-хлор-2-пропанон** (хлорацетон) бц. ж. CH_3COCH_2Cl; M 92,52; $T_{пл}$ -44,5°; $T_{кип}$ 119°; Раств.: вода: р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,15 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 910-911, [1026] 658, [982] 80; Синт.: [318] 180

5072. **2-хлорпропил-ди(2-хлорэтил)амина гидрохлорид** (новэмбихин) бел. крист. $C_7H_{15}Cl_4N$; M 254,89; $T_{пл}$ 79°; Раств.: вода: р., хлф.: р., этанол: р.; $ЛД_{50}$: 2 (крысы, в/б), 4 (мыши, п/к); Лит.: [284] 148, [763] 27-30

5073. **3-хлорпропионитрил** (3-хлорпропаннитрил) бц. ж. $ClCH_2CH_2CN$; M 89,53; $T_{кип}$ 175°; Пл.: 1,144 (18.5°, г/см^3, ж.); $ЛД_{50}$: 100 (б. крысы, п/о), 9 (мыши, п/о); Лит.: [338] 92, 97-98, [897] 920-921; Синт.: [866] 64-65

5074. **2-хлорпропионовая кислота** бц. ж. $CH_3CHClCOOH$; M 108,52; $T_{кип}$ 186°; pK_a (1) = 2,83 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 5000 (б. крысы, п/о), 6250 (б. мыши, п/о); Лит.: [897] 924-925, [898] 96

5075. **3-хлорпропионовая кислота** бц. листовидные крист. (р.п. вода) $ClCH_2CH_2COOH$; M 108,52; $T_{пл}$ 41°; $T_{кип}$ 204°; pK_a (1) = 4,08 (25°, вода); Лит.: [897] 924-925, [898] 96

5076. **N-хлорсукцинимид** пластинчатые крист. (р.п. тетрахлорметан) $C_4H_4ClNO_2$; M 133,5; $T_{пл}$ 150-151°; Раств.: вода: м.р., укс.: р., этанол: м.р.; Лит.: [832] 136-137

5077. **хлорсульфоновая кислота** бц. дымящая ж. HSO_3Cl; M 116,52; $T_{пл}$ -80,5°; $T_{кип}$ 151°; $T_{разл}$ 151°; Раств.: вода: реаг., этанол: реаг.; Пл.: 1,77 (18°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 1 (32°), 10 (64°), 100 (105,3°); H_0 (1) = -12,8 (20°, вода); pK_a (1) = -10,43 (20°, вода); ΔH^0_{298}: -555,2 (ж); Лит.: [768] 98, [880] 62

5078. **1-(5-хлортиенил-2)силатран** $N(CH_2CH_2O)_3SiC_4H_2SCl$; M 291,83; $T_{пл}$ 233°; $ЛД_{50}$: 0,5 (); Лит.: [334]

5079. **хлоруксусная кислота (альфа-форма)** бц. моноклинные крист. $ClCH_2COOH$; M 94,49; $T_{пл}$ 62,5°; $T_{кип}$ 187,85°; Раств.: бензол: р., вода: х.р., эф.: р., сероуглерод: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,58 (20°, г/см^3, т.), 1,4043 (40°, г/см^3, т.), 1,3703 (65°, г/см^3, ж.); n = 1,4351 (55°); Давл. паров: 20 (104°), 100 (132°), 300 (160°); pK_a (1) = 2,86 (25°, вода); ДП: 12,3 (60°) ; Вязк.: 1,29 (100°); Пов.нат.: 35,17 (100°); ΔH^0_{298}: -504,6 (т); $\Delta H_{пл}$: 12,28; $T_{всп}$: 132; $T_{свосп}$: 446; $\Delta H_{сгор}$: 715,5; ΔH^0_{298}: -490,1 (ж); $ЛД_{50}$: 55 (крысы, в/ж, в виде 10% раствора); Лит.: [1024] 296-297, [768] 191-192, 223; Синт.: [757] 181-182, [689]

5080. **хлоруксусной кислоты амид** $ClCH_2CONH_2$; M 93,512; $T_{пл}$ 117-119°; $T_{кип}$ 225,6°; Лит.: [1026] 658

5081. **хлоруксусной кислоты этиловый эфир** (этилхлорацетат) бц. ж. $ClCH_2COOC_2H_5$; M 122,55; $T_{пл}$ -26°; $T_{кип}$ 144,2°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,159 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 1028-1029, [1024] 297; Синт.: [249] 78, [924] 576, [612] 71-72

5082. **3-(1-(4-хлорфенил)-2-ацетилэтил)-4-гидроксикумарин** (Г-23133, кумахлор, томорин) $C_{19}H_{15}ClO_4$; M 342,773; $T_{пл}$ 170°; $ЛД_{50}$: 1,2 (крысы, п/о); Лит.: [901] 632-633

5083. **4-хлорфенилбороновая кислота** игольчатые крист. $ClC_6H_4B(OH)_2$; M 156,38; $T_{пл}$ 275°; Лит.: [638] 1230

5084. **1-(2-хлорфенил)-2,2-дицианоэтилен** (2-хлорбензальмалонодинитрил, CS, EA 1779, орто-хлорбензилиденмалонодинитрил) бц. крист. $ClC_6H_4CH=C(CN)_2$; M 188,62; $T_{пл}$ 95°; $T_{кип}$ 315°; $T_{разл}$ 315°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: 0,01 (30°), диоксан: х.р., дихлорметан: х.р., хлф.: х.р., этанол: р., этилацетат: х.р.; Пл.: 1,04 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [298] 127-129, [338] 124-125, [1024] 285, [59] 60, 158, [255] 204-209

5085. **3-хлорфенилизоцианат** ж. ClC_6H_4NCO; M 153,57; Давл. паров: 10,5 (83,6°), 55 (113°); $ЛД_{50}$: 0,835 (крысы, п/о); Лит.: [338] 333-334, [368] 92

5086. **N-(4-хлорфенил)-N'-метил-N'-метоксимочевина** (монолинурон) $ClC_6H_4NHCON(CH_3)OCH_3$; М 214,65; $Т_{пл}$ 80°; Раств.: ацетон: р., вода: 0,58 (20°), ксилол: р., этанол: р.; $ЛД_{50}$: 2000 (крысы, в/ж); Лит.: [1026] 352

5087. **4-хлорфенилпентазол** $ClC_6H_4N(N{=}N)_2$; М 181,58; $Т_{разл}$ 9°; Лит.: [50] 843

5088. **1-(4-хлорфенил)силатран** (RS-150) $N(CH_2CH_2O)_3SiC_6H_4Cl$; М 285,799; $Т_{пл}$ 233°; $ЛД_{50}$: 1 (б. мыши, п/о), 0,3 (воробьи, п/о), 14 (обезьяны, п/о), 7 (утки, п/о), 7 (шилохвост, п/о); Лит.: [334]

5089. **2-хлорфенилуксусная кислота** игольчатые крист. (р.п. вода) $ClC_6H_4CH_2COOH$; М 170,593; $Т_{пл}$ 96°; pK_a (1) = 4,07 (25°, вода); Лит.: [832] 368-369, [898] 96

5090. **3-хлорфенилуксусная кислота** пластинчатые крист. $ClC_6H_4CH_2COOH$; М 170,593; $Т_{пл}$ 77,5-78°; pK_a (1) = 4,14 (25°, вода); Лит.: [832] 368-369, [898] 96

5091. **4-хлорфенилуксусная кислота** игольчатые крист. (р.п. вода) $ClC_6H_4CH_2COOH$; М 170,593; $Т_{пл}$ 105°; pK_a (1) = 4,2 (25°, вода); Лит.: [832] 368-369, [898] 96

5092. **4-хлорфеноксиуксусная кислота** (парафен) $ClC_6H_4OCH_2COOH$; М 186,592; $Т_{пл}$ 159-160°; pK_a (1) = 3,1 (25°, вода); Лит.: [898] 96, [561] 238

5093. **4-хлорфеноксиуксусной кислоты 3-хинуклидилового эфира гидрохлорид** $ClC_6H_4OCH_2COOC_7H_{12}NHCl$; М 332,224; $Т_{пл}$ 199-201°; Лит.: [163] 2

5094. **3-хлорфенол** бц. игольчатые крист. ClC_6H_4OH; М 128,56; $Т_{пл}$ 32,8°; $Т_{кип}$ 214°; Раств.: бензол: 512 (30°), вода: 2,6 (20°), эф.: р., лигроин: р., этанол: р.; Пл.: 1,268 (25°, г/см^3, ж.), 1,245 (45°, г/см^3, ж.); pK_a (1) = 9,02 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 1390 (крысы, п/к), 355 (крысы, в/б); Лит.: [897] 1052-1053, [259] 126

5095. **4-хлорфенол** игольчатые крист. (р.п. этанол) ClC_6H_4OH; М 128,56; $Т_{пл}$ 43°; $Т_{кип}$ 217°; Раств.: бензол: 272 (20°), вода: 2,71 (20°), эф.: л.р., этанол: л.р.; Пл.: 1,26 (45°, г/см^3, ж.); pK_a (1) = 9,38 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 1030 (крысы, п/к), 281 (крысы, в/б), 1000 (крысы, накожно); Лит.: [340] 242-245, [897] 1052-1053, [259] 126, [748] 83

5096. **2-хлорфенол альфа-форма** бц. ж. ClC_6H_4OH; М 128,56; $Т_{пл}$ 7°; $Т_{кип}$ 174,9°; Раств.: вода: 2,85 (20°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,241 (18°, г/см^3, ж.), 1,235 (20°, г/см^3, ж.); pK_a (1) = 8,48 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 670 (крысы, п/о), 950 (крысы, п/к), 230 (крысы, в/б); Лит.: [340] 243-245, [897] 1052-1053, [259] 126

5097. **хлорциан** (CK, chlorcyan, cyanogen chloride) бц. г. ClCN; М 61,47; CAS 506-77-4; $Т_{пл}$ -6,9°; $Т_{кип}$ 12,8°; Раств.: вода: 6 (0°); Пл.: 1,222 (0°, г/см^3, ж.); Лит.: [1024] 298, [241] 16, [255] 171-173

5098. **3-хлор-1,2-эпоксипропан** (альфа-эпихлоргидрин, глицидилхлорид) бц. ж. C_3H_5ClO; М 92,52; $Т_{пл}$ -25,6°; $Т_{кип}$ 116,11°; $ЛД_{50}$: 150 (крысы, п/к); Лит.: [1077] 222-223

5099. **хлорэтан** (этил хлористый, этилхлорид) бц. г. CH_3CH_2Cl; М 64,51; $Т_{пл}$ -138,7°; $Т_{кип}$ 12,27°; Раств.: вода: 0,574 (20°), эф.: смеш., этанол: 48,3 (21°); Пл.: 0,9214 (0°, г/см^3, ж.), 0,9028 (15°, г/см^3, ж.); n = 1,379 (20°); Дип.: 2,05 (20°); ΔH^0_{298}: -105 (г); ΔG^0_{298}: -53,1 (г); S^0_{298}: 275,73 (г); C_p^0: 62,78 (г); $\Delta H_{пл}$: 4,45; $Т_{свосп}$: 494; $Т_{крит}$: 188,1; $Р_{крит}$: 5,42; Лит.: [768] 199; Синт.: [480] 145-147

5100. **2-хлорэтанол** (бета-хлорэтиловый спирт, этиленхлоргидрин) бц. ж. CH_2ClCH_2OH; М 80,51; $Т_{пл}$ -69°; $Т_{кип}$ 128,8°; Раств.: вода: смеш., эф.: 2,3 (15°), этанол: р.; Пл.: 1,213 (20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 10 (30°); $ЛД_{50}$: 84 (крысы, накожно); Лит.: [897] 1132-1133

5101. **2-хлор-4-этиламино-6-изопропиламино-1,3,5-триазин** (атразин) бц. пор. $(CH_3)_2CHNHC_3N_3ClNHCH_2CH_3$; М 215,7; $Т_{пл}$ 173-175°; Раств.: вода: 0,0033 (20°); $ЛД_{50}$: 2170 (б. крысы, в/ж), 1420 (б. мыши, в/ж); Лит.: [1026] 60, [417] 550

5102. **(2-хлорэтил)триметиламмония хлорид** (тур, хлормекват, хлорхолинхлорид, цикоцел) бел. крист. $ClCH_2CH_2N(CH_3)_3Cl$; М 158,07; $Т_{разл}$ 245°; Лит.: [561] 94-95

5103. **О-(2-хлорэтил)-О,О,О-триэтилпирофосфат** $(C_2H_5O)_2P(O)OP(O)(OC_2H_5)OCH_2CH_2Cl$; M 324.63; Раств.: вода: 5 (20°); Пл.: 1.2775 (20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 0,02 (136°); $ЛД_{50}$: 0,813 (б. мыши, п/к); Лит.: [983]

5104. **холекальциферол** (витамин D_3) бц. игольчатые крист. $C_{27}H_{44}O$; M 384,64; $T_{пл}$ 85°; Спектры: УФ (1 см, λ, (ε)) = 265 (18000); Лит.: [1020] 385-386, [1026] 101, [1099]

5105. **холестерин** моноклинные крист. $C_{27}H_{46}O$; M 386.66; $T_{пл}$ 148.5°; $T_{кип}$ 360°; $T_{разл}$ 360°; Раств.: бензол: р., вода: 0,26 (20°), эф.: 18 (20°), сероуглерод: р., укс.: р. (118°), хлф.: р., этанол: 1,08 (17°), 11 (78°); Пл.: 1,067 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 1088-1089, [748] 435-436

5106. **холина нитроэфир перхлорат** бел. крист. $(CH_3)_3NCH_2CH_2ONO_2(ClO_4)$; M 248.62; $T_{пл}$ 185°; Раств.: вода: 0.82 (20°); $ЛД_{50}$: 25 (крысы, в/б); Лит.: [1086] 200-201

5107. **хризен** бц. крист. $C_{18}H_{12}$; M 228,3; $T_{пл}$ 255°; $T_{кип}$ 448°; Раств.: бензол: т.р., вода: 0,0000001399 (20.4°), хлф.: р., этанол: 0,1 (20°); Лит.: [1024] 308, [241] 1093-1094, [417] 423, [487] 240-252, [623] 264, [877] 11

5108. **хризотил** (белый асбест) бел. крист. $Mg_3(Si_2O_5)(OH)_4$; M 277,1; $T_{пл}$ 1450°; Лит.: [900] 126-127, [376] 331

5109. **хром** (chromium) сер. кубические мет. Cr; M 52; $T_{пл}$ 1890°; $T_{кип}$ 2680°; Раств.: ртуть: 0,00000000003 (18°); Пл.: 7,19 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,001 (1240°), 0,1 (1513°), 1 (1695°), 10 (1922°), 100 (2220°); $ΔH^0_{298}$: 0 (т); $ΔG^0_{298}$: 0 (т); S^0_{298}: 23,6 (т); C_p^0: 23,3 (т); $ΔH_{пл}$: 21; $ΔH_{кип}$: 338; Лит.: [617] 10, [386] 52, [610] 62, [768] 110

5110. **хрома(III) бромид** темно-зелен. тригональные крист. $CrBr_3$; M 291.71; $T_{возг}$ 927°; Раств.: вода: р., этанол: х.р.; Пл.: 4,25 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (693°), 10 (772°); $ΔH^0_{298}$: -400,4 (т); $ΔG^0_{298}$: -372,9 (т); S^0_{298}: 159,7 (т); C_p^0: 96,44 (т); Лит.: [768] 110

5111. **хрома гексакарбонил** бц. ромбические крист. $Cr(CO)_6$; M 214,06; $T_{возг}$ 151°; $T_{разл}$ 130°; Раств.: бензол: н.р., эф.: н.р., тетрахлорметан: м.р., хлф.: м.р., этанол: н.р.; Пл.: 1,77 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (36°), 10 (68°), 100 (107,4°); $ΔH^0_{298}$: -1077,4 (т); $ΔG^0_{298}$: -970,4 (т); S^0_{298}: 314 (т); C_p^0: 240 (т); $ΔH_{возг}$: 69,5; $ЛД_{50}$: 230 (б. крысы, в/ж), 150 (б. мыши, в/ж); Лит.: [768] 110

5112. **хрома(III) гидроксид** серо-син. $Cr(OH)_3$; M 103,018; $T_{разл}$ 150°; pK_b (3) = 9,99 (25°, вода); Лит.: [898] 81, [610] 367, [1066] 27-32

5113. **хрома диборид** CrB_2; M 73,62; $T_{пл}$ 2200°; Лит.: [1020] 304

5114. **хрома(VI) диоксид-дихлорид** (хромил хлористый) темно-красн. ж. CrO_2Cl_2; M 154.9; $T_{пл}$ -95°; $T_{кип}$ 116°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., укс.: р., этанол: реаг.; Пл.: 1,911 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 244-245

5115. **хрома(III) молибдат** ромбические крист. $Cr_2(MoO_4)_3$; M 583.805; $T_{пл}$ 780°; Лит.: [619] 196

5116. **хрома(III) нитрат нонагидрат** пурпурн. моноклинные крист. $Cr(NO_3)_3 \cdot 9H_2O$; M 400.15; $T_{пл}$ 37°; $T_{разл}$ 125°; Раств.: ацетон: р., вода: 208 (15°), этанол: р.; S^0_{298}: 508,4 (т); C_p^0: 454,4 (т); Лит.: [768] 110

5117. **хрома нитрид** черн. кубические крист. CrN; M 66; $T_{разл}$ 1500°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,8 (20°, г/см^3, т.); $ΔH^0_{298}$: -123,4 (т); $ΔG^0_{298}$: -103,5 (т); S^0_{298}: 52,7 (т); C_p^0: 56,5 (т); Лит.: [768] 110

5118. **хрома(II) оксид** кирпично-красн. гексагональные крист. CrO; M 67.995; $T_{разл}$ 697°; Разл. на: хрома(III) оксид, хром; Лит.: [619] 9, [532] 16

5119. **хрома(III) оксид** зелен. тригональные крист. Cr_2O_3; M 151,99; $T_{пл}$ 2335°; $T_{кип}$ 2954°; $T_{разл}$ 2335°; Раств.: ацетон: н.р., вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 5,21 (20°, г/см^3, т.); $ΔH^0_{298}$: -1140,6 (т); $ΔG^0_{298}$: -1059 (т); S^0_{298}: 81,2 (т); C_p^0: 118,8 (т); Лит.: [619] 9-12, [283] 530-538, [532] 16, [768] 111

5120. **хрома(IV) оксид** черн. тетрагональные крист. CrO_2; М 83,995; $Т_{разл}$ 410-700°; Разл. на: хрома(III) оксид, кислород; Раств.: вода: н.р.; Лит.: [619] 15-16, [532] 16-17

5121. **хрома(VI) оксид** (хромовый ангидрид) красн. ромбические крист. CrO_3; М 99,99; $Т_{пл}$ 196°; $Т_{разл}$ 197-550°; Раств.: вода: 163 (0°), 166 (15°), 167 (20°), 171 (40°), 175 (60°), 190 (80°), 199 (100°), эф.: р., серная кислота 100%: р., этанол: р.; Пл.: 2,7 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -590,4 (т); S^0_{298}: 73,2 (т); Лит.: [619] 16-18, [897] 244-245, [532] 17, [610] 372, [768] 111

5122. **хрома(III) оксид-дихромат** Cr_3O_8; М 283,98; $Т_{разл}$ 280°; Лит.: [619] 19, [610] 372

5123. **хрома(III) оксид-хромат** Cr_2O_5; М 183,989; $Т_{разл}$ 380°; Лит.: [619] 19, [610] 372

5124. **хрома(III) сульфат октадекагидрат** сине-фиолетов. кубические крист. $Cr_2(SO_4)_3 \cdot 18H_2O$; М 716,43; $Т_{разл}$ 100°; Раств.: вода: 64 (25°), этанол: р.; Пл.: 1,7 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 111

5125. **хрома(III) фосфат гексагидрат** фиолетов. триклинные крист. $CrPO_4 \cdot 6H_2O$; М 255,06; $Т_{разл}$ 100°; Раств.: вода: м.р., укс.: н.р.; Пл.: 2,121 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 244-245

5126. **хрома фосфид** ромбические крист. CrP; М 82,97; $Т_{пл}$ 1600°; Лит.: [1024] 133

5127. **хрома(III) фторид** зелен. ромбические крист. CrF_3; М 108,99; $Т_{возг}$ 1200°; Раств.: вода: 4 (20°), 6 (60°), фтороводород: р., этанол: н.р.; Пл.: 3,78 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1159 (т); ΔG^0_{298}: -1089,3 (т); S^0_{298}: 94,14 (т); C_p^0: 78,74 (т); Лит.: [768] 111

5128. **хрома(V) фторид** красн. крист. CrF_5; М 146,99; $Т_{пл}$ 34°; $Т_{кип}$ 117°; Лит.: [44] 932, [102] 2286-2292, [377] 352, [540] 383

5129. **хрома(VI) фторид** желт. CrF_6; М 165,99; $Т_{разл}$ -100°; Разл. на: хрома(V) фторид, фтор; Лит.: [377] 352

5130. **хрома(II) хлорид** бел. ромбические крист. $CrCl_2$; М 122,9; $Т_{пл}$ 815°; $Т_{кип}$ 1308°; Раств.: вода: реаг., эф.: н.р., этанол: м.р.; Пл.: 2,75 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (842°), 10 (966°), 100 (1124°); ΔH^0_{298}: -395,4 (т); ΔG^0_{298}: -356,3 (т); S^0_{298}: 115,65 (т); C_p^0: 71,17 (т); $\Delta H_{пл}$: 36,8; $\Delta H_{кип}$: 198,3; Лит.: [897] 244-245, [768] 111; Синт.: [822] 1584

5131. **хрома(III) хлорид** (хром треххлористый) фиолетов. моноклинные крист. $CrCl_3$; М 158,36; $Т_{пл}$ 1150°; $Т_{возг}$ 950°; Раств.: ацетон: м.р., вода: м.р., эф.: м.р., этанол: м.р.; Пл.: 3,03 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (684°), 10 (761°), 100 (852°); ΔH^0_{298}: -570,3 (т); ΔG^0_{298}: -500,7 (т); S^0_{298}: 124,7 (т); C_p^0: 91,8 (т); Лит.: [897] 244-245, [377] 352-353, [768] 111

5132. **цезий** (cesium) желтоват. кубические мет. Cs; М 132,91; $Т_{пл}$ 28,5°; $Т_{кип}$ 672°; Раств.: аммиак жидкий: 333,5 (-50°), вода: реаг., ртуть: 4,54 (18°), этанол: реаг.; Пл.: 1,9 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (278°), 10 (387°), 100 (515°); Вязк.: 0,63 (43.4°), 0,475 (99.6°), 0.375 (168°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 84,35 (т); C_p^0: 32 (т); $\Delta H_{пл}$: 2,09; $\Delta H_{кип}$: 68,28; $Т_{крит}$: 1427; Лит.: [590] 1141-1143, [617] 10, [1090] 184, [376] 83, [386] 52, [611] 220-226, [740] 12-13, [768] 111; Синт.: [820] 1009, [820] 1010-1012, [820] 1012-1013

5133. **цезия азид** игольчатые крист. CsN_3; М 174,93; $Т_{пл}$ 326°; $Т_{разл}$ 390°; Разл. на: цезий, азот, цезия нитрид; Раств.: вода: 224,2 (0°), 307,4 (16°), эф.: н.р., этанол: 1,0366 (16°); Лит.: [278] 160

5134. **цезия азидодисульфит** светло-желт. крист. $Cs(SO_2)_2N_3$; М 303,053; $Т_{разл}$ -30°; Лит.: [107] 417

5135. **цезия амид** тетрагональные крист. $CsNH_2$; М 148,93; $Т_{пл}$ 262°; Лит.: [1020] 128

5136. **цезия бромид** бц. кубические крист. CsBr; М 212,81; $Т_{пл}$ 636°; $Т_{кип}$ 1300°; Раств.: аммиак жидкий: р.4,58 (0°), вода: 81,9 (0°), 107,6 (18°), 123,3 (25°), 155,2

(40°), 195 (60°), 214 (80°), этанол: р.; Пл.: 4,44 (20°, г/см^3, т.), 3,13 (637°, г/см^3, ж.); n = 1,6984 (20°); ΔH^0_{298}: -394,6 (т); ΔG^0_{298}: -383,3 (т); S^0_{298}: 121 (т); C_p^0: 51,9 (т); Лит.: [768] 111
5137. **цезия бромид-дииодид** крист. $CsBrI_2$; М 466,62; $Т_{пл}$ 195,5°; Раств.: вода: л.р.; Лит.: [897] 248-249
5138. **цезия бромид-дихлорид** крист. $CsBrCl_2$; М 283,71; $Т_{пл}$ 205°; Лит.: [897] 248-249
5139. **цезия бромид-иодид-хлорид** желтовато-красн. ромбические крист. CsBrClI; М 375,17; $Т_{пл}$ 235°; $Т_{разл}$ 290°; Лит.: [897] 248-249
5140. **цезия гексафторхромат(V)** кирпично-красн. $CsCrF_6$; М 298,89; $Т_{разл}$ 110°; Лит.: [44] 932
5141. **цезия гептафторксенат(VI)** желт. $CsXeF_7$; М 397,19; $Т_{разл}$ 50°; Лит.: [468] 82, [610] 244
5142. **цезия гидроксид** бел. крист. CsOH; М 149,91; $Т_{пл}$ 272°; $Т_{возг}$ 400°; Раств.: вода: 385,6 (15°), 303 (30°), этанол: х.р.; Пл.: 3,68 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -406,7 (т); ΔG^0_{298}: -362,3 (т); S^0_{298}: 93,3 (т); $\Delta H_{пл}$: 6,74; Лит.: [475] 308, [768] 111
5143. **цезия дибромид-иодид** ромбические крист. $CsBr_2I$; М 419,63; $Т_{пл}$ 248°; $Т_{разл}$ 320°; Лит.: [897] 248-249
5144. **цезия дибромид-хлорид** желт. $CsBr_2Cl$; М 328,18; $Т_{пл}$ 191°; Лит.: [897] 248-249
5145. **цезия иодид** бц. кубические крист. CsI; М 259,81; $Т_{пл}$ 621°; $Т_{кип}$ 1280°; Раств.: аммиак жидкий: 151,7 (0°), вода: 44,1 (0°), 67,5 (15°), 85,6 (25°), 122,8 (50°), 170,8 (75°), этанол: р.; Пл.: 4,51 (20°, г/см^3, т.); n = 1,7876 (20°); Давл. паров: 1 (737°), 10 (872°), 100 (1056°); ΔH^0_{298}: -253,1 (т); ΔG^0_{298}: -333,5 (т); S^0_{298}: 130 (т); C_p^0: 51,9 (т); Лит.: [768] 111
5146. **цезия иодид-дихлорид** светло-оранжев. тригональные крист. $CsICl_2$; М 330,72; $Т_{пл}$ 230°; $Т_{разл}$ 290°; Пл.: 3,86 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 248-249
5147. **цезия карбонат** (цезий углекислый) бц. крист. Cs_2CO_3; М 325,82; $Т_{разл}$ 610°; Раств.: вода: 267,6 (15°), 269 (20°), 313,2 (50°), эф.: р., этанол: 11 (19°); ΔG^0_{298}: -1039 (т); S^0_{298}: 188,7 (т); Лит.: [640] 199, [897] 248-249, [768] 111
5148. **цезия надпероксид** (цезия надперекись, цезия супероксид) желт. тетрагональные крист. CsO_2; М 164,9; $Т_{пл}$ 515°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 3,77 (19°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -289,5 (т); ΔG^0_{298}: -211,3 (т); Лит.: [768] 112
5149. **цезия нитрат** бц. гексагональные крист. $CsNO_3$; М 194,91; $Т_{пл}$ 414°; Раств.: ацетон: р., вода: 9,3 (0°), 14,9 (10°), 23 (20°), 27 (25°), 33,9 (30°), 47,2 (40°), 64,4 (50°), 83,8 (60°), 134 (80°), 197 (100°); Пл.: 3,69 (20°, г/см^3, т.); Пов.нат.: 91 (420°), 89 (450°), 85 (500°), 81 (550°), 78 (600°); ΔH^0_{298}: -494,2 (т); ΔG^0_{298}: -395 (т); S^0_{298}: 149 (т); $ЛД_{50}$: 2390 (б. мыши, п/о); Лит.: [339] 328, [768] 111
5150. **цезия озонид** красн. кубические крист. CsO_3; М 180,904; $Т_{разл}$ 80°; ΔH^0_{298}: -271 (т); Лит.: [1022] 333
5151. **цезия оксид** оранжево-красн. гексагональные крист. Cs_2O; М 281,91; $Т_{разл}$ 360°; Раств.: аммиак жидкий: реаг., вода: реаг.; Пл.: 4,36 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -317,6 (т); ΔG^0_{298}: -274,5 (т); S^0_{298}: 123,8 (т); Лит.: [768] 111
5152. **цезия октафторксенат(VI)** кремов. Cs_2XeF_8; М 549,091; $Т_{разл}$ 400°; Лит.: [610] 244
5153. **цезия перманганат** $CsMnO_4$; М 251,84; $Т_{разл}$ 250°; Раств.: вода: 0,23 (19°); Лит.: [640] 201, [1021] 643, [531] 16
5154. **цезия пероксид** (цезия перекись) светло-желт. игольчатые крист. CsOOCs; М 297,81; $Т_{пл}$ 400°; $Т_{разл}$ 650°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 4,25 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -402,5 (т); ΔG^0_{298}: -327,2 (т); S^0_{298}: 118 (т); Лит.: [768] 112

5155. **цезия перхлорат** бел. орторомбические крист. $CsClO_4$; M 232,36; $T_{пл}$ 250°; Раств.: вода: 0,8 (0°), 1 (10°), 1,6 (20°), 4 (40°), 7,3 (60°), 14,4 (80°), 28,57 (99°), метанол: 0,093 (0°), этанол: 0,011 (25°); Лит.: [898] 193, [328] 138

5156. **цезия сульфат** бц. ромбические крист. Cs_2SO_4; M 361,87; $T_{пл}$ 1010°; Раств.: ацетон: н.р., вода: 167,1 (0°), 178,7 (20°), 184,1 (30°), 189,9 (40°), 199,9 (60°), 210,3 (80°), 220,3 (100°), этанол: н.р.; Пл.: 4,24 (20°, г/см^3, т.); Пов.нат.: 110 (1040°), 106 (1100°), 99 (1200°), 85 (1500°); ΔH^0_{298}: -1642,6 (т); ΔG^0_{298}: -1300 (т); S^0_{298}: 205,9 (т); Лит.: [768] 112

5157. **цезия тетрагидроалюминат** бц. крист. $CsAlH_4$; M 163,92; $T_{разл}$ 300°; Раств.: диглим: р., моноглим: р., тетрагидрофуран: р.; Пл.: 2,84 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -165 (т); S^0_{298}: 150,8 (т); Лит.: [1020] 122

5158. **цезия тиосульфат** $Cs_2S_2O_3$; M 152,2; CAS 10124-41-1; $T_{пл}$ 43-49°; Лит.: [11] 409

5159. **цезия трибромид** ромбические крист. $CsBr_3$; M 372,63; $T_{пл}$ 180°; Лит.: [897] 246-247

5160. **цезия трииодид** черн. ромбические крист. CsI_3; M 513,62; $T_{пл}$ 207,5°; Лит.: [897] 246-247

5161. **цезия трифторид** $Cs[F_3]$; M 189,901; $T_{разл}$ -233°; Лит.: [79] 453

5162. **цезия фторид** бц. кубические крист. CsF; M 151,9; $T_{пл}$ 684°; $T_{кип}$ 1252°; Раств.: вода: 528,9 (0°), 572,9 (25°), 599,3 (50°), этанол: н.р.; Пл.: 3,59 (20°, г/см^3, т.); n = 1,48 (20°); Давл. паров: 1 (710°), 10 (844°), 100 (1025°); Пов.нат.: 104 (720°), 102 (750°), 98 (800°), 90 (900°), 83 (980°); ΔH^0_{298}: -530,9 (т); ΔG^0_{298}: -505,4 (т); S^0_{298}: 79 (т); C_p^0: 50,6 (т); Лит.: [768] 112

5163. **цезия хлорид** бц. кубические крист. CsCl; M 168,36; $T_{пл}$ 646°; $T_{кип}$ 1302°; Раств.: 2-метоксиэтанол: 3,83 (35°), 3,75 (40°), 3,7 (45°), аммиак жидкий: 0,38 (0°), ацетон: н.р.0,004 (18°), ацетонитрил: н.р.0,0083 (18°), 0,0084 (25°), вода: 161,4 (0°), 174,7 (10°), 186,5 (20°), 191,87 (25°), 197,3 (30°), 208 (40°), 218,5 (50°), 229,7 (60°), 250 (80°), 270,5 (100°), изопентанол: 0,038 (25°), метанол: 2,36 (0°), 3,39 (18°), 3,01 (25°), 3,42 (40°), 3,41 (50°), муравьиная кислота: 107,7 (18°), 130,5 (25°), пиридин: н.р., хлорбензол: н.р., этанол: 0,48 (0°), 0,76 (25°), 0,84 (40°), 0,91 (60°); Пл.: 3,97 (20°, г/см^3, т.); n = 1,6418 (20°); Давл. паров: 1 (745°), 10 (882°), 100 (1068°), 223 (1150°); Пов.нат.: 89 (660°), 87 (700°), 80 (800°), 72 (900°), 64 (1000°); ΔH^0_{298}: -433 (т); ΔG^0_{298}: -404,2 (т); S^0_{298}: 90 (т); C_p^0: 52,7 (т); $\Delta H_{пл}$: 15,1; $\Delta H_{кип}$: 149,3; $T_{крит}$: 3040; Лит.: [898] 290, [740] 24-26, [741] 96-99, [768] 112

5164. **цезия хромат** Cs_2CrO_4; M 381,805; $T_{пл}$ 982°; Лит.: [1026] 673

5165. **целекоксиб** (4-(5-p-tolyl-3-trifluoromethyl-pyrazol-1-yl)benzenesulfonamide, 4-(5-п-толил-3-трифторметил-пиразол-1-ил)бензолсульфамид, celebrex, celecoxib) бледно-желт. пор. $C_{17}H_{14}F_3N_3O_2S$; M 381,37; CAS 169590-42-5; $T_{пл}$ 157-159°; Лит.: [26] 46

5166. **целлюлоза регенерированная** (гидратцеллюлоза) $(C_6H_{10}O_5)_n$; $T_{разл}$ 175°; Пл.: 1,53 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [768] 216

5167. **церий** (cerium) серебристо-бел. кубические мет. Ce; M 140,12; $T_{пл}$ 804°; $T_{кип}$ 3450°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 6,77 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 0,01 (1292°), 0,1 (1442°), 1 (1602°), 10 (1860°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 64 (т); C_p^0: 26,9 (т); $\Delta H_{пл}$: 8,8; Лит.: [377] 552, [386] 52, [768] 112

5168. **церия бромид** бел. $CeBr_3$; M 379,83; $T_{пл}$ 733°; Лит.: [377] 559

5169. **церия дикарбид** красн. тетрагональные крист. CeC_2; M 164,14; $T_{пл}$ 2250°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 5,23 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 250-251, [981] 292

5170. **церия иодид** желт. CeI_3; M 520,829; $T_{пл}$ 766°; Лит.: [377] 559

5171. **церия(II) иодид** бронзов. CeI_2; M 393,93; $T_{пл}$ 808°; Лит.: [377] 559

5172. **церия нитрат гексагидрат** бц. крист. $Ce(NO_3)_3 \cdot 6H_2O$; М 434,23; $T_{разл}$ 150°; Раств.: ацетон: р., вода: 175,5 (25°), 282,8 (50°), этанол: р.; Лит.: [897] 248-249, [768] 112

5173. **церия(IV) оксид** (церия диоксид) бел. кубические крист. CeO_2; М 172,12; $T_{пл}$ 2700°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,3 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1088,3 (т); ΔG^0_{298}: -1025,5 (т); S^0_{298}: 62,3 (т); C_p^0: 61,63 (т); Лит.: [536] 4-10, [768] 112

5174. **церия(IV) сульфат** желт. крист. $Ce(SO_4)_2$; М 332,24; $T_{разл}$ 195°; Раств.: вода: р.; Пл.: 3,91 (18°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -2343 (т); ΔG^0_{298}: -2123 (т); S^0_{298}: -201,7 (т); Лит.: [897] 250-251, [767] 114

5175. **церия сульфат октагидрат** бц. триклинные крист. $Ce_2(SO_4)_3 \cdot 8H_2O$; М 712,53; $T_{разл}$ 630°; Раств.: вода: 16,44 (0°), 9,66 (20°), 5,83 (40°), 2,2 (60°), 0,93 (80°), 0,43 (100°); Пл.: 2,886 (17°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -6448 (т); Лит.: [768] 112

5176. **церия фторид** бел. CeF_3; М 197,111; $T_{пл}$ 1430°; Лит.: [377] 559

5177. **церия(IV) фторид** бел. CeF_4; М 216,11; $T_{пл}$ 400°; Лит.: [377] 559

5178. **церия хлорид** бц. гексагональные крист. $CeCl_3$; М 246,48; $T_{пл}$ 805°; $T_{кип}$ 1730°; Раств.: ацетон: р., вода: реаг., этанол: р.; Пл.: 3,92 (0°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1057,9 (т); ΔG^0_{298}: -983,9 (т); S^0_{298}: 171,5 (т); $ЛД_{50}$: 569 (б. мыши, п/о); Лит.: [768] 112

5179. **цефедрин** ; $T_{пл}$ 59°; Синт.: [434]

5180. **цианамид** (cyanamide, карбаминовой кислоты нитрил) бц. крист. NH_2CN; М 42,04; CAS 420-04-2; $T_{пл}$ 46°; Раств.: вода: р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,0729 (48°, г/см^3, ж.); pK_a (1) = 10,27 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 150 (кролики, п/о); Лит.: [339] 268-269, [1024], [241] 6, [259] 132, [307] 91; Синт.: [305] 177

5181. **цианацетилен** (пропиоловой кислоты нитрил) ж. HCC-CN; М 51,05; $T_{пл}$ 5°; $T_{кип}$ 42,5°; Пл.: 0,8159 (17°, к в.4, ж.); n = 1,38699 (17°); Лит.: [57] 237, [63] C585, [205] 47-48

5182. **4-цианбензойная кислота** (терефталевой кислоты мононитрил) листовидные крист. (р.п. вода) NCC_6H_4COOH; М 147,14; $T_{пл}$ 213-219°; pK_a (1) = 3,55 (25°, вода); Лит.: [897] 500-501, [898] 97

5183. **цианкобаламин** (витамин B_{12}) красн. игольчатые крист. $C_{64}H_{90}CoN_{14}O_{14}P$; М 1369,39; $T_{пл}$ 300°; Раств.: ацетон: р., вода: р., н-бутанол: р.; Лит.: [897] 576-577, [1020] 384, [11] 575, [290] 577-606, [555] 82-84

5184. **цианмуравьиной кислоты метиловый эфир** бц. ж. $CH_3OC(O)CN$; М 85,06; $T_{кип}$ 100°; Лит.: [338] 110-111

5185. **циановодород-фторксенона(II) гексафтороантимонат** бел. крист. $HCNXeF[AsF_6]$; М 366,229; $T_{разл}$ -60°; Лит.: [959] 280

5186. **циансилан** бц. крист. SiH_3CN; М 57,127; $T_{пл}$ 32,4°; $T_{кип}$ 49,6°; Лит.: [855] 206-207

5187. **циануксусная кислота** (малоновой кислоты мононитрил, цианэтановая кислота) бц. крист. $NCCH_2COOH$; М 85,06; $T_{пл}$ 70,9-71°; $T_{разл}$ 160°; pK_a (1) = 2,47 (25°, вода); Лит.: [338] 111, [1024] 358

5188. **цигалотрин-L** (каратэ) $C_{23}H_{19}ClF_3NO_3$; М 449,85; $T_{пл}$ 49°; $ЛД_{50}$: 50-118 (); Лит.: [561] 174

5189. **циклобутан-1,1-дикарбоновая кислота** призматические крист. (р.п. вода) $(CH_2)_3C(COOH)_2$; М 144,13; $T_{пл}$ 157°; pK_a (1) = 4,12 (25°, вода); Лит.: [832] 416-417, [897] 1096-1097, [898] 97

5190. **циклобутан** (тетраметилен) г. $(CH_2)_4$; М 56,1; $T_{пл}$ -90,35°; $T_{кип}$ 12,6°; Раств.: ацетон: л.р., вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,703 (0°, г/см^3, ж.); pK_a (1) = 43 (20°, вода); Лит.: [897] 1094-1095, [369] 77

5191. **циклобутанкарбоновая кислота** $(CH_2)_3CHCOOH$; М 100,12; $T_{пл}$ -7,5°; $T_{кип}$ 196°; pK_a (1) = 4,79 (25°, вода); Лит.: [832] 416-417, [898] 97

5192. **циклобутанон** ж. $(CH_2)_3CO$; М 70,09; $T_{кип}$ 99°; $ЛД_{50}$: 3430 (б. мыши, в/ж); Лит.: [624] 542

5193. **4-циклобутил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** $C_4H_7C(CH_2O)_3PO$; М 204,16; $T_{пл}$ 255-257°; $ЛД_{50}$: 0,35 (мыши, в/в); Лит.: [551] 12, 64

5194. **транс-циклогексан-1,2-дикарбоновая кислота** (транс-гексагидрофталевая кислота) моноклинные крист. (р.п. вода) $C_6H_{10}(COOH)_2$; М 172,18; $T_{пл}$ 221°; pK_a (1) = 4,13 (21°, вода); Лит.: [832] 418-419, [897] 1098-1099, [898] 97

5195. **циклогексан-1,1-дикарбоновая кислота** крист. $(CH_2)_5C(COOH)_2$; М 172,18; $T_{пл}$ 178°; $T_{разл}$ 178°; pK_a (1) = 4,45 (25°, вода); Лит.: [832] 418-419, [898] 97

5196. **цис-циклогексан-1,2-дикарбоновая кислота** (цис-гексагидрофталевая кислота) триклинные крист. (р.п. вода) $C_6H_{10}(COOH)_2$; М 172,18; $T_{пл}$ 192°; $T_{разл}$ 192°; pK_a (1) = 4,34 (20°, вода); pK_a (2) = 6,77 (20°, вода); Лит.: [832] 418-419, [897] 1098-1099, [898] 97

5197. **циклогексан** (cyclohexane, гексагидробензол, гексаметилен) бц. ж. $(CH_2)_6$; М 84,16; CAS 110-82-7; $T_{пл}$ 6,5°; $T_{кип}$ 81,4°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,77855 (20°, г/см^3, ж.); pK_a (1) = 45 (20°, вода); $ЛД_{50}$: 4700 (б. мыши, п/о); Лит.: [897] 1096-1097, [220] 31-33, [369] 77, 187, 466, [1077] 216-217; Синт.: [318] 47

5198. **циклогексанкарбоновая кислота** призматические крист. $(CH_2)_5CHCOOH$; М 128,17; $T_{пл}$ 34°; $T_{кип}$ 232-233°; pK_a (1) = 4,9 (25°, вода); Лит.: [832] 420-421, [898] 97

5199. **циклогексанол** $CH_2(CH_2CH_2)_2CHOH$; М 100,159; $T_{пл}$ 25,15°; $T_{кип}$ 161,1°; Пл.: 0,9684 (25°, г/см^3, ж.), 0,94155 (30°, г/см^3, ж.); $ЛД_{50}$: 1240 (б. мыши, п/о); Лит.: [310] 102, [1077] 217

5200. **циклогексанон** (анон, пимелинкетон, секстон) бц. ж. $CH_2(CH_2CH_2)_2CO$; М 98,143; $T_{пл}$ -40,2°; $T_{кип}$ 155,6°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., вода: 7 (20°), эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9478 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4507 (20°); Давл. паров: 4,4 (20°), 15 (47°); pK_{BH^+} (1) = -6,8 (25°, вода); ДП: 18,3 (20°) ; Вязк.: 2,2 (25°); $T_{всп}$: 40; $T_{свосп}$: 495; $ЛД_{50}$: 2780 (б. мыши, п/о), 1540 (кролики, в/б), 1130 (крысы, в/б), 930 (морские свинки, в/б), 1400 (мыши, п/о), 1230 (мыши, в/б); Лит.: [337] 541-543, [259] 138, [791] 21, [768] 195

5201. **циклогексаноноксим** бел. крист. $CH_2(CH_2CH_2)_2C{=}NOH$; М 113,16; $T_{пл}$ 88°; $ЛД_{50}$: 3100 (б. мыши, п/о, в спиртовом растворе); Лит.: [1077] 218

5202. **циклогексасилан** бц. ж. Si_6H_{12}; М 180,61; $T_{пл}$ 16,5°; Лит.: [376] 319

5203. **циклогексен** C_6H_{10}; М 82,1; $T_{пл}$ -103,5°; $T_{кип}$ 83°; Лит.: [832] 422-423; Синт.: [924] 53

5204. **циклогексиламин** бц. ж. $C_6H_{11}NH_2$; М 99,18; $T_{кип}$ 134°; Раств.: ацетон: р., вода: м.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,8191 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4318 (20°); Давл. паров: 26 (35°); pK_{BH^+} (1) = 10,64 (25°, вода); Дип.: 1,32 (20°); Лит.: [338] 238, [259] 136, [768] 195

5205. **dl-1-циклогексил-2-(метиламино)пропан** (обезин, пропилгекседрин, эвентин) ж. $C_6H_{11}CH_2CH(CH_3)NHCH_3$; М 155,3; $T_{кип}$ 204°; Раств.: вода: о.х.р., эф.: н.р., хлф.: о.х.р., этанол: о.х.р.; Давл. паров: 8 (75°); Лит.: [748] 280, [1072] 232

5206. **dl-1-циклогексил-2-(метиламино)пропана гидрохлорид** (пропилгекседрина гидрохлорид) бел. крист. $C_6H_{11}CH_2CH(CH_3)NHCH_3 \cdot HCl$; М 191,741; $T_{пл}$ 128°; Лит.: [748] 280

5207. **dl-1-циклогексил-2-(метиламино)пропана пикрат** (пропилгекседрина пикрат) $C_6H_{11}CH_2CH(CH_3)NHCH_3 \cdot HOC_6H_2(NO_2)_3$; М 384,384; $T_{пл}$ 109°; Лит.: [748] 280

5208. **dl-1-циклогексил-2-(метиламино)пропана тетрафенилборат** (пропилгекседрина тетрафенилборат) $C_6H_{11}CH_2CH(CH_3)NH_2CH_3(B(C_6H_5)_4)$; М 475,515; $T_{пл}$ 131°; Лит.: [748] 280

5209. **О-циклогексил-метилфтортиофосфонат** (EA 2223) ж. $C_6H_{11}OP(S)(F)CH_3$; M 196,2; CAS 4241-34-3; $Т_{пл}$ -26,7°; $Т_{кип}$ 227,2°; Пл.: 1,12 (25°, г/см^3, ж.); Лит.: [60] 21-22

5210. **О-циклогексил-метилфторфосфонат** (CMPF, EA 1212, GF, cyclosarin, циклозарин) бц. ж. $C_6H_{11}OP(F)(O)CH_3$; M 180,2; CAS 329-99-7; $Т_{пл}$ -30°; $Т_{кип}$ 239°; Раств.: вода: 0,37 (20°); Пл.: 1,1327 (20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 0,044 (20°), 0,07 (25°); Лит.: [195] 22-23, [59] 60, 140, [78] 91-94

5211. **4-циклогексил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** $C_6H_{11}C(CH_2O)_3PO$; M 232,21; $Т_{пл}$ 237-238°; $ЛД_{50}$: 0,52 (мыши, в/в); Лит.: [551] 12, 64

5212. **циклогексил-фенилгликолевой кислоты 2-диметиламиноэтиловый эфир гидрохлорид** (амедин) $C_6H_{11}(C_6H_5)C(OH)COOCH_2CH_2NH(CH_3)_2Cl$; M 341,873; $Т_{пл}$ 213-216°; Лит.: [1026] 32

5213. **4-циклогексилфенол** бц. игольчатые крист. $C_6H_{11}C_6H_4OH$; M 176,26; $Т_{пл}$ 133°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., этанол: т.р.; Лит.: [897] 1052-1053

5214. **циклогексимид** (4-(2-(3,5-диметил-2-оксоциклогексил)-2-оксиэтил)пиперидин-2,6-дион, актидион) крист. $C_{15}H_{23}NO_4$; M 281,34742; $Т_{пл}$ 116°; Раств.: вода: 2 (2°), изопропанол: р., метанол: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 6,8 (25°, г/см^3, т.); $ЛД_{50}$: 2 (крысы, п/о); Лит.: [901] 602-603, [257] 171, [415] 232

5215. **циклогептанон** (суберон) маслянистая ж. $(CH_2)_6CO$; M 112,17; $Т_{кип}$ 179,5°; $ЛД_{50}$: 1820 (б. мыши, в/ж); Лит.: [897] 1104-1105

5216. **цикло-гептасера** желт. S_7; M 224,455; $Т_{разл}$ 39°; Пл.: 2,182 (-110°, г/см^3, т.); Лит.: [377] 15

5217. **циклогептатриен** (тропилиден) бц. ж. C_7H_8; M 92,138; $Т_{пл}$ -78,45°; $Т_{кип}$ 115,5°; Пл.: 0,9105 (10°, г/см^3, ж.); n = 1,5208 (25°); $ЛД_{50}$: 57 (б. крысы, в/ж), 171 (б. мыши, в/ж); Лит.: [337] 41, [1024] 366-367

5218. **N-(N-циклогептиламино(4-цианофенилимино)метил)-2-аминоуксусная кислота** $C_7H_{13}NHC(=NC_6H_4CN)NHCH_2COOH$; M 314,382; $Т_{пл}$ 220°; Лит.: [719]

5219. **цикло-декасера** желтовато-зел. S_{10}; M 320,65; $Т_{разл}$ 0°; Пл.: 2,103 (-110°, г/см^3, т.); Лит.: [377] 15

5220. **цикло-додекасера** светло-желт. S_{12}; M 384,78; $Т_{пл}$ 148°; Пл.: 2,036 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [377] 15, 17

5221. **циклодол** (1-циклогексил-1-фенил-3-(1-пиперидинил)пропанола гидрохлорид, апаркан, паркопан, ромпаркин, тригексифенидил) бел. крист. $C_6H_{11}C(C_6H_5)(OH)CH_2CH_2N(CH_2CH_2)_2CH_2 \cdot HCl$; M 337,92718; CAS 144-11-6; $Т_{пл}$ 243°; Раств.: вода: м.р., этанол: р.; Лит.: [784] 889, [901] 968-969, [1026] 682

5222. **цикло-икосасера** светло-желт. S_{20}; M 641,3; $Т_{пл}$ 124°; $Т_{разл}$ 124°; Пл.: 2,016 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [377] 15

5223. **N-(N-циклонониламино(4-цианофенилимино)метил)-2-аминоуксусная кислота** (sucrononic acid) $C_{19}H_{26}N_4O_2$; M 342,435; $Т_{пл}$ 195°; Лит.: [125] 4406, [719]; Синт.: [719]

5224. **цикло-октадекасера** лимонно-желт. крист. S_{18}; M 577,17; $Т_{пл}$ 128°; $Т_{разл}$ 128°; Пл.: 2,09 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [377] 15

5225. **цис,цис-1,5-циклооктадиен** ж. C_8H_{12}; M 108,2; $Т_{кип}$ 150°; Пл.: 0,8833 (20°, к в.4, ж.); n = 1,4936 (20°); Лит.: [337] 36, 40-41

5226. **1,5-циклооктадиенсеребра нитрат** бц. игольчатые крист. $C_8H_{12}AgNO_3$; M 278,054; $Т_{пл}$ 135°; $Т_{разл}$ 100°; Лит.: [1046] 524

5227. **циклооктан** C_8H_{16}; M 112,213; $Т_{пл}$ 14,3°; Лит.: [55] 643

5228. **циклооктатетраен** золотисто-желт. ж. $(CH=CH)_4$; M 104,14; $Т_{пл}$ -7°; $Т_{кип}$ 142°; Пл.: 0,9206 (20°, к в.4, ж.); n = 1,5375 (20°); Лит.: [55] 643, [1024] 369

5229. **N-(N-циклооктиламино(3-хлор-4-цианофенилимино)метил)-2-аминоуксусная кислота** $C_8H_{15}NHC(=NC_6H_3(CN)Cl)NHCH_2COOH$; M 362,854; $Т_{пл}$ 156°; Лит.: [719]

5230. **N-(N-циклооктиламино(4-цианофенилимино)метил)-2-аминоуксусная кислота** $C_8H_{15}NHC(=NC_6H_4CN)NHCH_2COOH$; M 328,41; $T_{пл}$ 228°; Лит.: [719]
5231. **1,3-циклопентадиен** ж. C_5H_6; M 66,101; $T_{кип}$ 41°; Пл.: 0,8046 (19°, к в.4, ж.); n = 1,4446 (20°); Лит.: [337] 36-37
5232. **циклопентадиенилтрикарбонилмарганец** (ЦТМ, цимантрен) желт. крист. $C_5H_5Mn(CO)_3$; M 204,06; $T_{пл}$ 77°; $ЛД_{50}$: 58 (б. крысы, п/о); Лит.: [339] 520-521, [1021] 648; Синт.: [856] 256
5233. **циклопентан-1,1-дикарбоновая кислота** призматические крист. (р.п. вода) $(CH_2)_4C(COOH)_2$; M 158,152; $T_{пл}$ 176-185°; $T_{разл}$ 185°; pK_a (1) = 4,22 (25°, вода); Лит.: [55] 645, [898] 97
5234. **циклопентан** бц. ж. $(CH_2)_5$; M 70,1; $T_{пл}$ -93,9°; $T_{кип}$ 49,3°; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; Пл.: 0,755 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4067 (20°); pK_a (1) = 44 (20°, вода); Лит.: [369] 77, [386] 108-109
5235. **циклопентанкарбоновая кислота** $(CH_2)_4CHCOOH$; M 114,142; $T_{пл}$ -7°; $T_{кип}$ 212,5°; pK_a (1) = 4,99 (25°, вода); Лит.: [832] 426-427, [898] 97
5236. **циклопентанол** (циклопентиловый спирт) маслянистая ж. $C_5H_{10}O$; M 86,1; $T_{кип}$ 139-140°; Лит.: [897] 1106-1107
5237. **циклопентанон** маслянистая ж. $(CH_2)_4CO$; M 84,12; $T_{пл}$ -58,2°; $T_{кип}$ 130,6°; Раств.: вода: т.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; $ЛД_{50}$: 1820 (б. мыши, в/ж); Лит.: [897] 1106-1107
5238. **циклопентасилан** бц. ж. Si_5H_{10}; M 150,51; $T_{пл}$ -10,5°; Лит.: [376] 319
5239. **циклопентен** ж. C_5H_8; M 68,12; $T_{пл}$ -135,1°; $T_{кип}$ 44,24°; Лит.: [897] 1106-1107
5240. **O-циклопентил-S-диэтиламиноэтил-метилтиофосфонат** (EA 3148) бц. ж. $C_{12}H_{26}NO_2PS$; M 279,4; CAS 93240-66-5; Пл.: 1,05 (25°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 0,0004 (25°); Лит.: [60] 28
5241. **4-циклопентил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** $C_5H_9C(CH_2O)_3PO$; M 218,19; $T_{пл}$ 214-216°; $ЛД_{50}$: 0,42 (мыши, в/в); Лит.: [551] 12, 64
5242. **циклопентил-фенилгликолевой кислоты 1-метил-4-пиперидиловый эфир** (EA 3443) ж. $C_6H_5(C_5H_9)C(OH)COOC_5H_9NCH_3$; M 317,42; CAS 37803-21-0; $T_{пл}$ 48°; $T_{кип}$ 379°; Лит.: [60] 389, [165] 324, [265] 144
5243. **циклопропан-1,1-дикарбоновая кислота** (винаконовая кислота) триклинные крист. (р.п. диэтиловый эфир) $(CH_2)_2C(COOH)_2$; M 130,11; CAS 598-10-7; $T_{пл}$ 140°; pK_a (1) = 1,8 (25°, вода); pK_a (2) = 5,42 (25°, вода); Лит.: [897] 572-573, [11] 183
5244. **циклопропан** (триметилен) бц. г. $(CH_2)_3$; M 42,08; $T_{пл}$ -127,42°; $T_{кип}$ -32,8°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: х.р., петр.эф.: р., этанол: х.р.; Пл.: 0,72 (-79°, г/см^3, ж.), 0,6886 (-40°, г/см^3, ж.), 0,6769 (-30°, г/см^3, ж.); n = 1,3799 (-42,5°); pK_a (1) = 39 (20°, вода); Дип.: 0 (20°); $\Delta H_{пл}$: 5,44; $\Delta H_{сгор}$: 2078,6; $T_{крит}$: 124,65; $P_{крит}$: 5,677; Лит.: [343] 79-80, [284] 89, [369] 77, [768] 196
5245. **циклопропанкарбоновая кислота** $(CH_2)_2CHCOOH$; M 86,09; $T_{пл}$ 18-19°; $T_{кип}$ 181-184°; pK_a (1) = 4,83 (25°, вода); Лит.: [897] 1106-1107, [898] 97
5246. **циклопропан-1,2,3-трикарбоновая кислота** бц. игольчатые крист. $(CHCOOH)_3$; M 174,12; $T_{пл}$ 220°; Лит.: [897] 1106-1107
5247. **(+/-)-транс-циклопропан-1,2,3-тринитрамин** бц. крист. $(CHNHNO_2)_3$; M 222,126; $T_{пл}$ 135°; $T_{разл}$ 135°; Лит.: [439] 489
5248. **циклопропен** г. C_3H_4; M 40,06; $T_{кип}$ -36°; Лит.: [1024] 370
5249. **4-циклопропил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** $C_3H_5C(CH_2O)_3PO$; M 190,134; $T_{пл}$ 260-262°; $ЛД_{50}$: 0,82 (мыши, в/в); Лит.: [551] 12, 64
5250. **циклотетратриаконтан** $(CH_2)_{34}$; M 476,904; $T_{пл}$ 66°; Пл.: 0,856 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1047] 226

5251. **циклотриаконтан** $(CH_2)_{30}$; M 420,797; $T_{пл}$ 56°; Пл.: 0,854 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [1047] 226

5252. **циклотридекан** $(CH_2)_{13}$; M 182,34; $T_{пл}$ 23,5°; Пл.: 0,861 (20°, к в.4, т.); Давл. паров: 20 (128°); Лит.: [641] 74

5253. **циклофосфан гидрат** бел. крист. $C_7H_{17}Cl_2N_2O_3P$; M 279,1; $T_{пл}$ 47-51°; Раств.: ацетон: т.р., вода: р., эф.: т.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 148, [763] 63-75

5254. **циклохлоротин** бел. крист. $C_{23}H_{31}Cl_2N_5O_6$; M 544,43; $T_{пл}$ 251°; $ЛД_{50}$: 5 (крысы, п/о), 0,5 (крысы, п/к), 5 (морские свинки, п/о), 0,5 (морские свинки, п/к), 5 (мыши, п/о), 0,475 (мыши, п/к), 0,4 (мыши, в/б); Лит.: [1024] 529-530, [425] 295, [942] 232

5255. **цикутотоксин** ((E,E,E)-(-)-8,10,12-heptadecatriene-4,6-diyne-1,14-diol, (E,E,E)-(-)-8,10,12-гептадекатриен-4,6-диин-1,14-диол, cicutoxin) призматические крист. $C_{17}H_{22}O_2$; M 258,36; $T_{пл}$ 54°; Лит.: [232] 353, [620] 220, [1024] 531

5256. **цинк** (zinc) серебристо-бел. гексагональные мет. Zn; M 65,38; $T_{пл}$ 419,5°; $T_{кип}$ 906°; Раств.: вода: н.р., ртуть: 2,2 (18°); Пл.: 7,133 (20°, г/см^3, т.), 6,59 (500°, г/см^3, ж.), 6,4 (800°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 0,01 (345°), 0,1 (408°), 1 (490°), 10 (596°), 100 (738°); Пов.нат.: 780 (419,5°), 778 (500°), 764 (600°), 754 (670°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 41,63 (т); C_p^0: 25,44 (т); $\Delta H_{пл}$: 7,24; $\Delta H_{кип}$: 115,3; Лит.: [617] 10, [1024] 377-379, [348] 528, [386] 52, [610] 62, [768] 112, [955] 112

5257. **цинка ацетат** бел. моноклинные крист. $(CH_3COO)_2Zn$; M 183,46; $T_{пл}$ 236°; Раств.: вода: 30 (20°), 44,6 (100°), этанол: 2,8 (25°), 166 (79°); Пл.: 1,84 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 254-255, [1024] 379-380, [1026] 684

5258. **цинка ацетат дигидрат** бел. моноклинные крист. $(CH_3COO)_2Zn \cdot 2H_2O$; M 219,49; $T_{разл}$ 100°; Разл. на: цинка ацетат, вода; Раств.: вода: 41,6 (20°), этанол: 4,2 (20°); Пл.: 1,735 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 254-255, [1026] 684, [54] 3.59

5259. **цинка борогидрид** бел. крист. $Zn(BH_4)_2$; M 95,08; $T_{разл}$ 85°; Раств.: эф.: м.р.; Лит.: [611] 201

5260. **цинка бромид** бц. тетрагональные крист. $ZnBr_2$; M 225,19; $T_{пл}$ 394°; $T_{кип}$ 670°; Раств.: ацетон: 364 (20°), вода: 389 (0°), 426 (15°), 470 (25°), 525 (30°), 592 (40°), 619 (60°), 644 (80°), 672 (100°), эф.: х.р., пиридин: 4,5 (18°), этанол: х.р.; Пл.: 4,22 (20°, г/см^3, т.); Пов.нат.: 49,5 (500°), 47,8 (600°), 40,5 (670°); ΔH^0_{298}: -329,7 (т); ΔG^0_{298}: -312,4 (т); S^0_{298}: 136 (т); C_p^0: 65,7 (т); $\Delta H_{пл}$: 15,65; $\Delta H_{кип}$: 109,6; Лит.: [768] 112

5261. **цинка гидроксид** бел. ромбические крист. $Zn(OH)_2$; M 99,39; $T_{разл}$ 125°; Раств.: вода: о.м.р.; Пл.: 3,05 (20°, г/см^3, т.); pK_b (2) = 4,4 (25°, вода); ΔH^0_{298}: -645,4 (т); ΔG^0_{298}: -555,9 (т); S^0_{298}: 76,99 (т); C_p^0: 72,27 (т); Лит.: [768] 113

5262. **цинка диметилдитиокарбамат** (карбамат МЦ, цимат, цирам) бел. крист. $((CH_3)_2NC(S)S)_2Zn$; M 305,8; CAS 137-30-4; $T_{пл}$ 248-250°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 2, (40°, к в.4, т.); $ЛД_{50}$: 340-800 (б. мыши, п/о), 100-200 (кролики, п/о), 1200-1400 (крысы, п/о); Лит.: [189] 2-47, [338] 78-80, [11] 498, [1077] 220

5263. **цинка диэтилдитиокарбамат** бел. пор. $((C_2H_5)_2NC(S)S)_2Zn$; M 361,93; $T_{пл}$ 179-181°; $ЛД_{50}$: 700 (мыши, п/о); Лит.: [338] 81, [1077] 220

5264. **цинка иодид** бел. тетрагональные крист. ZnI_2; M 319,18; $T_{пл}$ 446°; $T_{кип}$ 624°; Раств.: аммиак жидкий: р.0.1 (0°), вода: 430,6 (0°), 432 (18°), 446 (40°), 468 (60°), 488 (80°), 510 (100°), эф.: р., пиридин: 12,9 (18°), этанол: р.; Пл.: 4,666 (11.2°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -208,2 (т); ΔG^0_{298}: -209,3 (т); S^0_{298}: 161,5 (т); $\Delta H_{пл}$: 16,7; $\Delta H_{кип}$: 117,2; Лит.: [897] 252-253, [768] 113

5265. **цинка карбонат** (цинк углекислый) бц. тригональные крист. $ZnCO_3$; M 125,38; $T_{разл}$ 300°; Разл. на: цинка оксид, углерода(IV) оксид; Раств.: аммиак жидкий: н.р., ацетон: н.р., вода: 0,001 (15°); Пл.: 4,44 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 254-255, [54] 3.59

5266. **цинка нитрат гексагидрат** бц. ромбические крист. $Zn(NO_3)_2 \cdot 6H_2O$; М 297,45; $T_{пл}$ 36,4°; $T_{разл}$ 105°; Раств.: аммиак жидкий: 29 (0°), вода: 93,8 (0°), 104,9 (10°), 118,8 (20°), 127,3 (25°), 139,2 (30°), 210 (40°), 432 (50°), 707 (60°), 871 (70°), этанол: х.р.; Пл.: 2,13 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298}: -2306,8 (т); ΔG^0_{298}: -1174,9 (т); S^0_{298}: 462,3 (т); C_p^0: 397 (т); $\Delta H_{пл}$: 38,6; Лит.: [768] 113

5267. **цинка оксид** (цинкит) бел. гексагональные крист. ZnO; М 81,38; $T_{пл}$ 1975°; Раств.: аммиак жидкий: н.р., вода: 0,00016 (20°), этанол: н.р.; Пл.: 5,7 (20°, г/см³, т.); n = 2,008 (20°); ΔH^0_{298}: -350,6 (т); ΔG^0_{298}: -320,7 (т); S^0_{298}: 43,64 (т); C_p^0: 40,25 (т); Лит.: [1024] 380, [768] 113

5268. **цинка перманганат гексагидрат** коричнев. крист. $Zn(MnO_4)_2 \cdot 6H_2O$; М 411,33; $T_{разл}$ 100°; Раств.: вода: л.р.; Пл.: 2,47 (20°, г/см³, т.); Лит.: [638] 351

5269. **цинка перхлорат** $Zn(ClO_4)_2$; М 264,29; $T_{пл}$ 262°; $T_{разл}$ 267-337°; Лит.: [1022] 499

5270. **цинка стеарат** бел. $(C_{17}H_{35}COO)_2Zn$; М 632,33; $T_{пл}$ 130°; Раств.: вода: н.р., этанол: р.; Лит.: [516] 487, [54] 3.59, [1077] 220-221

5271. **цинка сульфат** бц. ромбические крист. $ZnSO_4$; М 161,44; $T_{разл}$ 600°; Раств.: вода: 41,8 (0°), 47,5 (10°), 54,1 (20°), 58 (25°), 62,1 (30°), 70,4 (40°), 74,8 (60°), 67,2 (80°), 60,5 (100°), метанол: 0,485 (15°), 0,425 (25°), 0,408 (35°), этанол: 0,038 (15°), 0,029 (35°); Пл.: 3,74 (20°, г/см³, т.); n = 1,658 (20°); ΔH^0_{298}: -981,4 (т); ΔG^0_{298}: -870,1 (т); S^0_{298}: 110,5 (т); C_p^0: 99,08 (т); Лит.: [768] 113

5272. **цинка сульфат гептагидрат** бц. ромбические крист. $ZnSO_4 \cdot 7H_2O$; М 287,54; $T_{разл}$ 280°; Раств.: ацетон: н.р., вода: о.х.р., глицерин: 10 (20°), этанол: м.р., н.р.; Пл.: 1,97 (20°, г/см³, т.); ΔH^0_{298}: -3078,5 (т); ΔG^0_{298}: -2563,9 (т); S^0_{298}: 388,7 (т); C_p^0: 381,4 (т); Лит.: [284] 59, [768] 113

5273. **цинка формиат дигидрат** бел. крист. $Zn(HCOO)_2 \cdot 2H_2O$; М 191,455; $T_{разл}$ 175°; Пл.: 2,21 (20°, г/см³, т.); Лит.: [516] 487, [11] 498

5274. **цинка фосфид** (цинк фосфористый) темно-сер. кубические крист. Zn_3P_2; М 258,06; $T_{пл}$ 420°; $T_{кип}$ 1100°; Раств.: вода: н.р., этанол: н.р.; Пл.: 4,55 (13°, г/см³, т.); $ЛД_{50}$: 50 (крысы, п/о); Лит.: [897] 254-255, [797] 25

5275. **цинка фторид** бц. тетрагональные крист. ZnF_2; М 103,38; $T_{пл}$ 872°; $T_{кип}$ 1505°; Раств.: аммиак жидкий: н.р., вода: 1,6 (20°), этанол: н.р.; Пл.: 4,84 (15°, г/см³, т.); Давл. паров: 1 (922°), 10 (1070°), 100 (1266°); ΔH^0_{298}: -764,4 (т); ΔG^0_{298}: -713,5 (т); S^0_{298}: 73,68 (т); C_p^0: 65,65 (т); $\Delta H_{пл}$: 41,8; $\Delta H_{кип}$: 185; Лит.: [768] 113

5276. **цинка хлорид** бц. тригональные крист. $ZnCl_2$; М 135,29; $T_{пл}$ 318°; $T_{кип}$ 732°; Раств.: аммиак жидкий: н.р., ацетон: 43,5 (18°), вода: 208 (0°), 272 (10°), 367 (20°), 408 (25°), 435 (30°), 453 (40°), 471 (50°), 495 (60°), 549 (80°), 614 (100°), эф.: х.р., пиридин: 2,6 (20°), этанол: 100 (12,5°); Пл.: 2,91 (25°, г/см³, т.); ΔH^0_{298}: -415,05 (т); ΔG^0_{298}: -369,4 (т); S^0_{298}: 111,5 (т); C_p^0: 71,33 (т); $\Delta H_{пл}$: 10,25; $\Delta H_{кип}$: 119,2; Лит.: [377] 532, [611] 199, [768] 113, [1096] 572-578

5277. **цинка этилен-N,N'-бисдитиокарбамат** (аспер, карбадин, купразан, ленакол, тиозин, цинеб) бел. пор. $(CH_2NHC(S)S)_2Zn$; М 275,75; $T_{пл}$ 240°; Лит.: [338] 87-88

5278. **циннолин** (1,2-диазанафталин, бензо[c]пиридазин) светло-желт. крист. $C_8H_6N_2$; М 130,15; $T_{пл}$ 40-41°; Лит.: [1024] 383

5279. **цинхонамина нитрат** : $T_{пл}$ 196°; Раств.: вода: 0,2 (20°); Лит.: [333] 51, [670] 606

5280. **цирконий** (zirconium) серебристо-бел. гексагональные мет. Zr; М 91,22; $T_{пл}$ 1855°; $T_{кип}$ 4320°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,45 (20°, г/см³, т.); Давл. паров: 0,01 (2390°), 0,1 (2645°), 1 (2955°), 10 (3335°); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 39 (т); C_p^0: 25,36 (т); $\Delta H_{пл}$: 14,6; $\Delta H_{кип}$: 557,7; Лит.: [1024] 384-386, [1090] 254-256, [54] 3.60, [296], [386] 52, [768] 113

5281. **цирконила хлорид октагидрат** бц. тетрагональные крист. $ZrOCl_2 \cdot 8H_2O$; M 322,25; $T_{разл}$ 150-400°; Раств.: вода: 54 (0°), 60 (20°), 65 (40°), 85 (60°), 155 (70.5°), реаг. (100°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,55 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -3468 (т); Лит.: [768] 114

5282. **циркония борогидрид** $Zr(BH_4)_4$; M 150,595; $T_{пл}$ 28,7°; Лит.: [1020] 308

5283. **циркония диборид** (zirconium diboride) сер. гексагональные крист. ZrB_2; M 112,85; $T_{пл}$ 3245°; $T_{разл}$ 4193°; Лит.: [1020] 304, [54] 3.60

5284. **циркония карбид** темно-сер. кубические крист. ZrC; M 103,23; $T_{пл}$ 3530°; $T_{кип}$ 5100°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 6,7 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -206,7 (т); ΔG^0_{298}: -197,4 (т); S^0_{298}: 33,3 (т); C_p^0: 37,9 (т); Лит.: [981] 303, [1024] 387, [768] 113

5285. **циркония нитрат пентагидрат** бц. крист. $Zr(NO_3)_4 \cdot 5H_2O$; M 429,32; $T_{разл}$ 75°; Раств.: вода: р.; Лит.: [768] 113

5286. **циркония нитрид** желтовато-зел. кубические крист. ZrN; M 105,23; $T_{пл}$ 2990°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 7,09 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -371,5 (т); ΔG^0_{298}: -343 (т); S^0_{298}: 38,9 (т); C_p^0: 40,42 (т); Лит.: [768] 114

5287. **циркония оксид** (бадделеит) бц. моноклинные крист. ZrO_2; M 123,22; $T_{пл}$ 2700°; $T_{кип}$ 4300°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 5,68 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1100.6 (т); ΔG^0_{298}: -1042,8 (т); S^0_{298}: 50,38 (т); C_p^0: 56,19 (т); $\Delta H_{пл}$: 87; Лит.: [1024] 387, [768] 114

5288. **циркония ортосиликат** (циркон) тетрагональные крист. $ZrSiO_4$; M 183,307; $T_{разл}$ 1680°; Лит.: [1024] 385

5289. **циркония сульфат тетрагидрат** бц. ромбические крист. $Zr(SO_4)_2 \cdot 4H_2O$; M 355,4; $T_{разл}$ 100-160°; Раств.: вода: 64 (18°), 79 (40°), серная кислота 100%: р., этанол: н.р.; ΔH^0_{298}: -3647 (т); Лит.: [768] 114

5290. **циркония фторид** бц. моноклинные крист. ZrF_4; M 167,21; $T_{пл}$ 903°; $T_{кип}$ 918°; $T_{возг}$ 903°; Раств.: вода: 1,5 (25°), 1,39 (50°), фтороводород: р.; Пл.: 4,43 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (651°), 10 (725°), 100 (813°); ΔH^0_{298}: -1911,3 (т); ΔG^0_{298}: -1809,9 (т); S^0_{298}: 104,6 (т); C_p^0: 103,6 (т); $\Delta H_{пл}$: 64,2; $\Delta H_{возг}$: 216,1; Лит.: [1024] 386, [362] 10-20, [768] 114

5291. **циркония хлорид** бел. кубические крист. $ZrCl_4$; M 233,03; $T_{возг}$ 333°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 2,8 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (189°), 10 (230°), 100 (279°); ΔH^0_{298}: -979,8 (т); ΔG^0_{298}: -889,3 (т); S^0_{298}: 181,4 (т); C_p^0: 119,9 (т); $\Delta H_{пл}$: 49; $\Delta H_{возг}$: 103,1; Лит.: [768] 114

5292. **циркумантрацен** темно-красн. игольчатые крист. $C_{40}H_{16}$; M 496,555; $T_{разл}$ 480°; Лит.: [488] 135-136

5293. **l-цистеин** бц. крист. $HSCH_2CH(NH_2)COOH$; M 121,16; $T_{пл}$ 240°; $T_{разл}$ 240°; pI (1) = 5,07 (25°, вода); pK_{BH^+} (1) = 8,14 (30°, вода, NH3+ цвиттер-иона); pK_a (1) = 1,71 (25°, вода, COOH); pK_a (2) = 10,34 (30°, вода, SH); Лит.: [897] 1110-1111, [898] 97, [1024] 388, [415] 36

5294. **l-цистеина гидрохлорид** крист. $HSCH_2CH(NH_2)COOH \cdot HCl$; M 157.619; $T_{пл}$ 178°; Лит.: [897] 1110-1111

5295. **l-цистин** гексагональные крист. $HOOCCH(NH_2)CH_2SSCH_2CH(NH_2)COOH$; M 240,29; $T_{пл}$ 258-261°; pK_a (1) = 7,85 (25°, вода); pK_a (2) = 9,85 (25°, вода); Лит.: [897] 1110-1111, [898] 97, [415] 36

5296. **цитизин** бел. крист. $C_{11}H_{14}N_2O$; M 190.24166; $T_{пл}$ 156°; Раств.: вода: л.р., хлф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [832] 428-429, [284] 344-346

5297. **цитраконовая кислота** (метилмалеиновая кислота) моноклинные крист. $HOOCC(CH_3)=CHCOOH$; M 130,11; $T_{пл}$ 91°; pK_a (1) = 2,29 (25°, вода); pK_a (2) = 6,15 (25°, вода); Лит.: [897] 1110-1111, [898] 97

5298. **цитронеллаль** бц. вязкая ж. $(CH_3)_2C=CHCH_2CH_2CH(CH_3)CH_2CHO$; M 154,25; $T_{кип}$ 205-208°; $T_{всп}$: 81; $T_{свосп}$: 230; Лит.: [1024] 391

5299. **щавелевая кислота** (этандиовая кислота) бц. моноклинные крист. (р.п. вода) $(COOH)_2$; M 90,04; $T_{пл}$ 189,5°; Раств.: бензол: н.р., вода: 10 (20°), 25 (44,5°), 100 (86,5°), 120 (100°), эф.: 16,9 (20°), метанол: 25 (-35°), 100 (19°), петр.эф.: н.р., хлф.: н.р., этанол: 24 (15°); pK_a (1) = 1,27 (25°, вода); pK_a (2) = 4,27 (25°, вода); Дип.: 2,63 (20°); ΔH^0_{298}: -826,8 (т); ΔG^0_{298}: -697,9 (т); S^0_{298}: 120,1 (т); C_p^0: 108,8 (т); $\Delta H_{сгор}$: 252; Лит.: [620] 136-137, [386] 202, [768] 196, 224, [984] 10-45

5300. **щавелевая кислота дигидрат** бц. моноклинные крист. (р.п. вода) $(COOH)_2 \cdot 2H_2O$; M 126; $T_{пл}$ 101,5°; Раств.: вода: 0,182 (23°), эф.: 1,37 (15°); Лит.: [241] 25, [768] 196

5301. **щавелевой кислоты диамид** (оксамид) $H_2NCOCONH_2$; M 88,065; $T_{пл}$ 419°; Лит.: [1026] 400

5302. **щавелевой кислоты дибутиловый эфир** (дибутилоксалат) $(COOC_4H_9)_2$; M 202,24; $T_{пл}$ -29,6°; $T_{кип}$ 245,5°; Лит.: [1024] 402, [1026] 163

5303. **щавелевой кислоты дигидразид** $(CONHNH_2)_2$; M 118,09; $T_{пл}$ 241°; $T_{разл}$ 241°; Лит.: [57] 30

5304. **щавелевой кислоты диметиловый эфир** (диметилоксалат, метилоксалат) бц. моноклинные крист. $(COOCH_3)_2$; M 118,09; $T_{пл}$ 54°; $T_{кип}$ 163,3°; Раств.: вода: 6,18 (20°), метанол: р., этанол: р.; Пл.: 1,1479 (54°, г/см^3, т.), 1,12 (82°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 1112-1113; Синт.: [249] 73, [365] 84

5305. **щавелевой кислоты дихлорангидрид** (оксалилхлорид) бц. дымящая ж. $C_2Cl_2O_2$; M 126,92; $T_{пл}$ -12°; $T_{кип}$ 64°; Раств.: вода: реаг., эф.: р., этанол: реаг.; Пл.: 1,4884 (13°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 1112-1113, [1026] 400; Синт.: [382] 364

5306. **щавелевой кислоты диэтиловый эфир** (диэтилоксалат) бц. ж. $(COOC_2H_5)_2$; M 146,15; $T_{пл}$ -40,6°; $T_{кип}$ 185,4°; Лит.: [897] 1112-1113; Синт.: [249] 74, [365] 84-85

5307. **щавелевоуксусной кислоты диэтиловый эфир** бц. ж. $C_2H_5OC(O)CH_2COCOOC_2H_5$; M 188,18; Раств.: бензол: смеш., вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 1,132 (20°, к в.4, ж.); Давл. паров: 24 (132°); Лит.: [897] 1112-1113; Синт.: [765] 181-182

5308. **эйкозан** (дидецил) бц. крист. (р.п. этанол) $CH_3(CH_2)_{18}CH_3$; M 282,56; $T_{пл}$ 36,4°; $T_{кип}$ 342,7°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш.; Пл.: 0,7887 (20°, к в.4, т.), 0,778 (37°, к в.4, ж.), 0,7756 (40°, к в.4, ж.); n = 1,434 (42,9°), 1,4426 (20°); Давл. паров: 1 (150°), 10 (196°), 15 (205°), 40 (232,5°), 100 (261°), 400 (314°); ΔH^0_{298}: -456,07 (г); ΔG^0_{298}: 120 (г); S^0_{298}: 934,74 (г); C_p^0: 463,6 (г); $\Delta H_{пл}$: 70,34; $\Delta H_{кип}$: 57,78; Лит.: [637] 364, 366, [896] 671, [897] 1114-1115, [1090] 340, [624] 61-62, [768] 197

5309. **эйкозановая кислота** (арахиновая кислота) чешуйчатые крист. $CH_3(CH_2)_{18}COOH$; M 312,54; $T_{пл}$ 75,3-76,3°; $T_{кип}$ 328°; $T_{разл}$ 328°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., этанол: 0,45 (20°); Лит.: [897] 446-447

5310. **1-эйкозанол** $CH_3(CH_2)_{18}CH_2OH$; M 278,39; $T_{пл}$ 65,3°; Лит.: [1020] 445, [542] 283

5311. **эйкозилбензол** $CH_3(CH_2)_{19}C_6H_5$; M 358,64; $T_{пл}$ 44°; $T_{кип}$ 429°; Лит.: [896] 673

5312. **эйнштейний** (einsteinium) кубические мет. Es; M 252; $T_{пл}$ 860°; Лит.: [1024] 405, [54] 8.127

5313. **экзо-цис-5,6-дихлор-2,2-дициан-3,3-бис-(трифторметил)бицикло[2.2.1]гептан** (вещество Мидлтона, норборнан) крист. $C_{11}H_6Cl_2F_6N_2$; M 351,07516; $T_{пл}$ 125°; Раств.: вода: н.р.; $ЛД_{50}$: 0,069 (кошки, в/м), 0,082 (крысы), 0,12 (крысы-самцы, в/б), 0,141 (мыши), 0,045 (собаки, в/в), 0,067 (собаки, в/м); Лит.: [326] 295, [265] 95, [364] 39, 95-104, [932] 11-12, [933] 14-15

5314. **элаидиновая кислота** (транс-9-октадеценовая кислота, транс-олеиновая кислота) бц. листовидные крист. (р.п. этанол) $CH_3(CH_2)_7CH{=}CH(CH_2)_7COOH$; M 282,47; $T_{пл}$ 44,2°; Раств.: бензол: р., вода: н.р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,8734 (45°, к в.4, ж.), 0,8505 (79°, к в.4, ж.); n = 1,4439 (45°), 1,4308 (100°); Давл. паров: 10 (225°), 100 (288°); $\Delta H_{пл}$: 61,55; Лит.: [768] 197

5315. **энантовая кислота** (гептановая кислота, гептиловая кислота) бц. маслянистая ж. $CH_3(CH_2)_5COOH$; M 130,19; $T_{пл}$ -10,5°; $T_{кип}$ 222-224°; Раств.: вода: 0,241 (15°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,9184 (20°, к в.4, ж.); pK_a (1) = 4,89 (25°, вода); Лит.: [897] 1116-1117

5316. **энантовой кислоты нитрил** (гексил цианистый, гептаннитрил, энантонитрил) $CH_3(CH_2)_5CN$; M 111,19; $T_{пл}$ -65°; $T_{кип}$ 186,1°; Раств.: бензол: смеш., вода: т.р., эф.: смеш., укс.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,80176 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 1118-1119

5317. **эндрин** ((1R,4S,4aS,5S,7R,8R,8aR)-1,4,4a,5,6,7,8,8a-октагидро-1,2,3,4,10,10-гексахлор-6,7-эпокси-1,4:5,8-диметанонафталин) бел. крист. $C_{12}H_8Cl_6O$; M 380,909; $T_{разл}$ 200°; $ЛД_{50}$: 7,3-8,6 (б. крысы, в/ж), 9,5 (б. мыши, в/ж), 75 (кошки, накожно), 12,5 (крысы, накожно); Лит.: [337] 350, [561] 74-76

5318. **энрофлоксацин** (1-циклопропил-6-фтор-1,4-дигидро-4-оксо-7-(4-этил-1-пиперазинил)-3-хинолинкарбоновая кислота) желт. крист. $C_{19}H_{22}FN_3O_3$; M 359,4; CAS 93106-60-0; $T_{пл}$ 222-226°; Раств.: вода: 0,013 (20°); $ЛД_{50}$: 500-800 (кролики, в/ж), 5000 (крысы, в/м), 5000 (мыши, в/м); Лит.: [934] 45

5319. **(+)-эпибатидина гидрохлорид** $C_{11}H_{14}Cl_2N_2$; M 245,15; $T_{пл}$ 150°; Лит.: [459] 419

5320. **(-)-эпибатидина гидрохлорид** $C_{11}H_{14}Cl_2N_2$; M 245,15; $T_{пл}$ 130°; Лит.: [459] 419, 441

5321. **эрбий** (erbium) серебристо-бел. гексагональные мет. Er; M 167,26; $T_{пл}$ 1525°; $T_{кип}$ 2860°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 9,06 (20°, г/см^3,); ΔH^0_{298}: 0 (т); ΔG^0_{298}: 0 (т); S^0_{298}: 73,2 (т); C_p^0: 28,12 (т); Лит.: [1024] 487-488, [386] 52, [768] 114

5322. **эрбия бромид** фиолетов. $ErBr_3$; M 406,971; $T_{пл}$ 923°; Лит.: [377] 559

5323. **эрбия иодид** фиолетов. ErI_3; M 547,97; $T_{пл}$ 1015°; Лит.: [377] 559

5324. **эрбия оксид** розов. кубические крист. Er_2O_3; M 382,52; $T_{пл}$ 2380°; Раств.: вода: 0,00049 (29°); Пл.: 8,64 (20°, г/см^3, т.); Лит.: [897] 260-261, [1024] 487, [1090] 299

5325. **эрбия фторид** розов. ромбические крист. ErF_3; M 224,25; $T_{пл}$ 1140°; Лит.: [1024] 487, [377] 559

5326. **эрбия хлорид** розово-фолетов. моноклинные крист. $ErCl_3$; M 273,62; $T_{пл}$ 774°; $T_{кип}$ 1500°; Пл.: 4,1 (20°, г/см^3, т.); ΔH^0_{298}: -1000,3 (т); ΔG^0_{298}: 155 (т); $\Delta H_{возг}$: 280,9; Лит.: [897] 260-261, [1024] 487

5327. **эргокальциферол** (витамин D_2) бц. призматические крист. $C_{28}H_{44}O$; M 396,66; $T_{пл}$ 117°; Спектры: УФ (1 см, λ, (ε)) = 265 (18000); Лит.: [1020] 385-386, [1026] 101, [290] 98, [1099]

5328. **эрготамин** бц. призматические крист. $C_{34}H_{37}N_5O_4$; M 579,68; $T_{пл}$ 213°; Раств.: вода: н.р., орг. р-ли: р.; $ЛД_{50}$: 11 (кошки, п/к), 3,5 (кролики, в/в), 60 (мыши, в/в); Лит.: [43] 587-588, [1024] 489, [274] 148, [670] 627-628

5329. **эрготамина гидрохлорид** $C_{34}H_{38}ClN_5O_4$; M 616,15; $T_{пл}$ 212°; $T_{разл}$ 212°; Лит.: [1024] 489

5330. **эрготоксин** бц. ам. в-во $C_{35}H_{41}N_5O_6$; M 627,75; $T_{пл}$ 163°; Раств.: вода: т.р., эф.: т.р., этанол: р. (78°); Лит.: [897] 1118-1119

5331. **эризимин** бел. крист. $C_{29}H_{42}O_9$; M 534,64; $T_{пл}$ 160°; Раств.: бензол: о.м.р., вода: т.р., эф.: о.м.р., метанол: л.р., хлф.: т.р., этанол: л.р.; Лит.: [284] 417, [994] 559-560

5332. **эритрит** бц. тетрагональные крист. $HOCH_2CH(OH)CH(OH)CH_2OH$; M 122,12; $T_{пл}$ 119-126°; pK_a (1) = 13,72 (25°, вода); Лит.: [897] 1118-1119, [898] 97, [179] 151-176

5333. **эритромицин** бел. крист. $C_{37}H_{67}NO_{13}$; M 733,9; CAS 114-07-8; $T_{пл}$ 135°; Раств.: ацетон: л.р., вода: м.р., метанол: л.р., хлф.: т.р., этанол: л.р.; pK_{BH^+} (1) = 8,8 (25°, вода); Лит.: [43] 588-589, [284] 537

5334. **цис-эруковая кислота** (цис-13-докозеновая кислота) бц. игольчатые крист. (р.п. этанол) $C_{22}H_{42}O_2$; М 338,58; $T_{пл}$ 31-33,5°; Раств.: вода: н.р., эф.: л.р., метанол: 163 (21°), этанол: 173 (20°); Пл.: 0,86 (55°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 1120-1121

5335. **этазол** (2-(4-аминобензолсульфамидо)-5-этил-1,3,4-тиадиазол) бел. крист. $C_{10}H_{12}N_4O_2S_2$; М 284,36; $T_{пл}$ 188°; Раств.: вода: н.р., эф.: о.м.р., этанол: т.р.; Лит.: [284] 199, [994] 280-281

5336. **этакридина лактат** (2-этокси-6,9-диаминоакридина лактат) желт. крист. $C_{20}H_{22}ClNO_4$; М 375,85; $T_{пл}$ 120°; Раств.: вода: л.р. (100°), м.р., эф.: н.р., этанол: м.р.; Лит.: [284] 334

5337. **этан** бц. г. CH_3CH_3; М 30,07; $T_{пл}$ -182,81°; $T_{кип}$ -88,63°; Давл. паров: 1 (-159°), 10 (-142,9°), 40 (-129,8°), 100 (-119,3°), 400 (-99,7°); pK_a (1) = 42 (20°, вода); Ск.зв.: 308 (10°, состояние среды - газ); ΔH^0_{298}: -84,67 (г); ΔG^0_{298}: -32,89 (г); S^0_{298}: 229,49 (г); C_p^0: 52,65 (г); $\Delta H_{пл}$: 2,86; $T_{своспл}$: 472; $\Delta H_{сгор}$: 1541,4; $T_{крит}$: 32,27; $P_{крит}$: 4,89; Лит.: [896] 621, [369] 77, [768] 197

5338. **1,2-этандитиол** (дитиогликоль, этилендимеркаптан) ж. $HSCH_2CH_2SH$; М 94,199; $T_{кип}$ 146°; Раств.: этанол: р.; Пл.: 1,123 (24°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 1130-1131; Синт.: [862] 569-571

5339. **этаноламин** (2-оксиэтиламин, аминоэтиловый спирт, ингибитор МЭА, коламин, моноэтаноламин) бц. ж. $H_2NCH_2CH_2OH$; М 61,08; CAS 141-43-5; $T_{пл}$ 10,5°; $T_{кип}$ 171°; Раств.: бензол: х.р., вода: смеш., гептан: 0,6 (25°), хлф.: х.р., этанол: р.; Пл.: 1,022 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4539 (20°); Давл. паров: 1,68 (20°); $T_{всп}$: 85; $ЛД_{50}$: 700 (б. мыши, п/о), 1000 (кролики, в/ж), 2050 (крысы, в/ж), 620 (морские свинки, в/ж), 1475 (мыши, в/ж); Лит.: [338] 243, [1024] 491, [1026] 715, [934] 42

5340. **этантиол** (этилгидросульфид, этилмеркаптан) ж. C_2H_5SH; М 62,13; $T_{пл}$ -147,3°; $T_{кип}$ 34,7°; Раств.: вода: 1,5 (20°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 0,86174 (0°, г/см^3, ж.), 0,83147 (25°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 1 (-76,7°), 10 (-50,2°), 40 (-29,8°), 100 (-13°), 400 (17,7°), 760 (35°), 1520 (56,6°), 3800 (90,7°), 7600 (121,9°), 15200 (159,5°), 38000 (220°); pK_a (1) = 10,5 (20°, вода); $T_{крит}$: 226; $P_{крит}$: 5,49; $Пл_{крит}$: 0,3; Лит.: [338] 376, [896] 621, 678, 736, [897] 1134-1135, [259] 131, [382] 496, [417] 694-700; Синт.: [525] 63-64

5341. **этен** (этилен) бц. г. $CH_2=CH_2$; М 28,05; $T_{пл}$ -169,15°; $T_{кип}$ -103,7°; Раств.: вода: 9,091 (25°), эф.: р.; Пл.: 0,631 (-150°, г/см^3, ж.), 0,6182 (-140°, г/см^3, ж.), 0,6045 (-130°, г/см^3, ж.), 0,591 (-120°, г/см^3, ж.), 0,5772 (-110°, г/см^3, ж.), 0,563 (-100°, г/см^3, ж.), 0,0012594 (0°, г/см^3, г.); pK_a (1) = 36,5 (20°, вода); Лит.: [897] 1138-1139, [241] 29, [314] 37-46, [369] 76, [489], [771] 330-338

5342. **этиламин** (аминоэтан) бц. г. $C_2H_5NH_2$; М 45,09; CAS 75-04-7; $T_{пл}$ -80,6°; $T_{кип}$ 16,6°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,7059 (0°, г/см^3, ж.); pK_{BH^+} (1) = 10,67 (18°, вода); $ЛД_{50}$: 580 (крысы, в/ж); Лит.: [768] 197, [934] 41

5343. **этиламмония нитрат** $CH_3CH_2NH_3NO_3$; М 108,097; $T_{пл}$ 12,6°; Раств.: вода: смеш.; Пл.: 1,122 (25°, г/см^3, ж.); Вязк.: 32, (25°); Лит.: [435] 345

5344. **N-этиланилин** ж. $C_6H_5NHC_2H_5$; М 121,19; $T_{пл}$ -63,5°; $T_{кип}$ 204°; $ЛД_{50}$: 290 (б. крысы, п/о), 500 (мыши, п/о); Лит.: [1077] 225

5345. **этиларсин** $CH_3CH_2AsH_2$; М 105,999; $T_{кип}$ 36°; Лит.: [56] 490, [613] 20

5346. **2-этилбензойная кислота** бц. игольчатые крист. (р.п. вода) $CH_3CH_2C_6H_4COOH$; М 150,17; $T_{пл}$ 68°; $T_{кип}$ 259°; pK_a (1) = 3,79 (25°, вода); Лит.: [897] 500-501, [898] 97

5347. **4-этилбензойная кислота** бц. листовидные крист. (р.п. этанол) $CH_3CH_2C_6H_4COOH$; М 150,17; $T_{пл}$ 113°; pK_a (1) = 4,35 (25°, вода); Лит.: [897] 502-503, [898] 97

5348. **этилбензол** (фенилэтан) бц. ж. $C_6H_5C_2H_5$; М 106,17; CAS 100-41-4; $T_{пл}$ -93,9°; $T_{кип}$ 136,15°; Раств.: вода: 0,014 (15°), 0,018 (20°), эф.: смеш., этанол: смеш.;

Пл.: 0,8669 (20°, к в.4, ж.); $ЛД_{50}$: 3500-4000 (крысы, в/ж); Лит.: [343] 151-156, [897] 520-521, [220] 43-45, [241] 493-495; Синт.: [365] 278-279

5349. **2-этилбутановая кислота** (3-пентанкарбоновая кислота, альфа-этилмасляная кислота, диэтилуксусная кислота) бц. ж. $(CH_3CH_2)_2CHCOOH$; М 116,16; $Т_{кип}$ 190-197°; pK_a (1) = 4,73 (25°, вода); Лит.: [897] 772-773, [898] 88

5350. **О-этил-S-2-диизопропиламиноэтил-метилтиофосфонат** (EA 1701, VX, ви-газ, метилтиофосфоновой кислоты О-этиловый S-2-(диизопропиламино)этиловый эфир) бц. ж. $C_{11}H_{26}NO_2PS$; М 267,37; CAS 5-782-69-9; $Т_{пл}$ -39°; Пл.: 1,0083 (20°, г/см^3, ж.); $ЛД_{50}$: 0,005 (козы), 0,0038 (кошки, в/м), 0,002 (кошки), 0,008 (кролики), 0,0096 (крысы, в/м), 0,008 (крысы), 0,008 (морские свинки), 0,0201 (мыши, в/в, обычный рацемат), 0,165 (мыши, в/в, чистый (+)-изомер), 0,0126 (мыши, в/в, чистый (-)-изомер), 0,065 (обезъяны, накожно), 0,008 (обезъяны), 0,006 (собаки, в/в), 0,07 (человек, п/о), 0,1 (человек, накожно); Лит.: [193] A1, [1024] 495, [73] 769, [255] 97-114, [265] 48-50, [364] 39

5351. **О-этил-О-2-диизопропиламиноэтилметилфосфонит** (QL) вязкая ж. $C_{11}H_{26}NO_2P$; М 235; CAS 57856-11-8; $Т_{кип}$ 232°; Пл.: 0,908 (25°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 0,01 (25°); $ЛД_{50}$: 200 (кролики, в/в), 204 (мыши, в/в); Лит.: [195] 69-70

5352. **О-этил-S-диизопропиламиноэтил-этилтиофосфонат** (VS) $C_2H_5OP(C_2H_5)(O)SCH_2CH_2N(CH(CH_3)_2)_2$; М 281,4; CAS 73835-17-3; $Т_{кип}$ 335°; Лит.: [78] 106-109

5353. **О-этил-S,S-дипропил-дитиофосфат** (мокап) $(C_3H_7S)_2P(O)OC_2H_5$; М 242,339; $Т_{кип}$ 90°; $ЛД_{50}$: 30 (крысы, п/о); Лит.: [471] 21, 26

5354. **этилдихлорарсин** (ED) бц. ж. $C_2H_5AsCl_2$; М 174,88; CAS 598-14-1; $Т_{кип}$ 156°; Раств.: ацетон: р., бензол: р., эф.: р., циклогексан: р., этанол: р.; Пл.: 1,66 (20°, г/см^3, ж.); Давл. паров: 2,09 (20°), 15,1 (50°); Лит.: [1020] 205, [78] 5-8

5355. **О-этил-О-(2,4-дихлорфенил)-изопропиламидо-тиофосфат** (ДМФА, М 1329, цитрон) $Cl_2C_6H_3O(C_2H_5O)P(S)NHCH(CH_3)_2$; М 314,17; $Т_{пл}$ 51°; $ЛД_{50}$: 270 (крысы, п/о); Лит.: [901] 600-601

5356. **О-этил-S-(2-диэтиламиноэтил)метилтиофосфонат** (EA 1664, Edemo, VM) бц. маслянистая ж. $C_2H_5OP(CH_3)(O)SCH_2CH_2N(C_2H_5)_2$; М 239,3; CAS 21770-86-5; $Т_{пл}$ -50°; $Т_{кип}$ 293°; Раств.: вода: смеш.; Пл.: 1,03 (20°, г/см^3, ж.); $ЛД_{50}$: 0,25 (мыши, в/б); Лит.: [59] 60, 143, [78] 94-97, [982] 343

5357. **О-этил-S-(2-диэтиламиноэтил)этилтиофосфонат** (VE) $C_2H_5OP(C_2H_5)(O)SCH_2CH_2N(C_2H_5)_2$; М 253,34; CAS 21738-25-0; $Т_{кип}$ 311°; $ЛД_{50}$: 0,25 (мыши, в/б); Лит.: [78] 103-106, [982] 343

5358. **этилена изоозонид** $CH_2O_3CH_2$; М 76,05; Пл.: ; Давл. паров: 16 (18°); Лит.: [624] 207

5359. **этиленгликоль** (1,2-этандиол, гликоль) бц. ж. $HOCH_2CH_2OH$; М 62,07; $Т_{пл}$ -12,6°; $Т_{кип}$ 197,85°; Раств.: анилин: смеш. (20°), ацетон: смеш. (20°), бензиловый спирт: смеш. (20°), вода: смеш., глицерин: смеш. (20°), эф.: 7,89 (20°), изопропанол: смеш. (20°), метанол: смеш. (20°), н-бутанол: смеш. (20°), укс.: смеш. (20°), формамид: смеш. (20°), циклогексанон: смеш. (20°), этанол: смеш.; Пл.: 1,134 (-10°, г/см^3, ж.), 1,127 (0°, г/см^3, ж.), 1,12 (10°, г/см^3, ж.), 1,113 (20°, г/см^3, ж.), 1,106 (30°, г/см^3, ж.), 1,093 (50°, г/см^3, ж.), 1,078 (70°, г/см^3, ж.), 1,055 (100°, г/см^3, ж.), 1,014 (150°, г/см^3, ж.), 0,985 (180°, г/см^3, ж.); n = 1,43192 (20°); Давл. паров: 0,06 (20°), 13 (93°), 25 (109°); pK_a (1) = 15,1 (25°, вода); Вязк.: 20,9 (20°); ΔH^0_{298}: -454,3 (ж); ΔG^0_{298}: -322,7 (ж); S^0_{298}: 166,9 (ж); $\Delta H_{пл}$: 11,23; $\Delta H_{сгор}$: 1179,5; $ЛД_{50}$: 8050 (б. мыши, п/о), 5000 (кролики, п/о), 13000 (крысы, п/о), 11150 (морские свинки, п/о); Лит.: [259] 124, [420], [768] 198

5360. **этиленгликольдинитрат** (1,2-этандиола динитрат, нитрогликоль) бц. ж. $(CH_2ONO_2)_2$; М 152,07; $Т_{пл}$ -22,3°; $Т_{кип}$ 197,5°; Раств.: ацетон: х.р., бензол: х.р., вода: 0,5 (25°), эф.: х.р., метанол: х.р., нитробензол: х.р., тетрахлорметан: т.р., толуол:

х.р., хлф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 1,489 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,4323 (20°); ДП: 28,26 (20°) ; Вязк.: 4.61 (20°); Лит.: [1024] 497. [675] 277

5361. **этилендиамин** (1,2-этандиамин) бц. ж. $H_2NCH_2CH_2NH_2$; М 60,1; CAS 107-15-3; $Т_{пл}$ 8,5°; $Т_{кип}$ 117°; Пл.: 0,8977 (20°, г/см^3, ж.); n = 1,45677 (20°); $ЛД_{50}$: 448 (б. мыши), 1160 (крысы, в/ж); Лит.: [768] 198, [934] 41; Синт.: [480] 109-110

5362. **этилендиамин-N,N,N',N'-тетрауксусная кислота** (ethylenediamine-N,N,N',N'-tetraacetic acid, ЭДТА, комплексон II, хелатон II) бел. крист. $(HOOCCH_2)_2NCH_2CH_2N(CH_2COOH)_2$; М 292,24; $Т_{пл}$ 250°; $Т_{разл}$ 250°; Раств.: ацетон: пл.р., бензол: пл.р., вода: 0,0283 (20°), ДМФА: р. (153°), эф.: пл.р., этанол: пл.р.; pK_a (1) = 1,99 (20°, вода); pK_a (2) = 2,67 (20°, вода); pK_a (3) = 6,16 (20°, вода); pK_a (4) = 10,26 (20°, вода); Лит.: [54] 1.217, [422] 122-123, [764], [1093] 14-16

5363. **этиленсульфид** (тииран) ж. C_2H_4S; М 60,11; $Т_{кип}$ 55°; Раств.: эф.: т.р., этанол: г.р.; Пл.: 1,0368 (0°, г/см^3, ж.); $ЛД_{50}$: 35,6 (мыши, в/ж); Лит.: [897] 1144-1145

5364. **этилизоцианид** C_2H_5NC; М 55,1; $Т_{пл}$ -66°; $Т_{кип}$ 78,1°; Раств.: эф.: х.р., этанол: х.р.; Пл.: 0,7402 (20°, к в.4, ж.); n = 1,3622 (20°); Лит.: [338] 126, [832] 446-447, [1021] 190; Синт.: [863] 83-85

5365. **N-этилкарбазол** листовидные крист. $C_{14}H_{13}N$; М 195,28; $Т_{пл}$ 67°; Раств.: эф.: р., этанол: р. (78°); Лит.: [897] 714-715

5366. **этилмалоновая кислота** $CH_3CH_2CH(COOH)_2$; М 132,12; $Т_{пл}$ 111°; pK_a (1) = 2,96 (25°, вода); pK_a (2) = 5,9 (25°, вода); Лит.: [832] 224-225, [897] 766-767, [898] 97, [1084] 600

5367. **1-этил-3-метилимидазолия бис-(трифторметилсульфонил)имид** $(CH_3C_3H_3N_2C_2H_5)((CF_3SO_2)_2N)$; М 391,31; $Т_{пл}$ -3°; Раств.: вода: н.р.; Пл.: 1,52 (20°, г/см^3, ж.); Вязк.: 18, (25°); Лит.: [239] 47, 60, [435] 345

5368. **1-этил-3-метилимидазолия гексафторфосфат** $C_2H_5C_3H_3N_2CH_3[PF_6]$; М 256,13; $Т_{пл}$ 60°; Лит.: [239] 46

5369. **1-этил-3-метилимидазолия дицианамид** $C_2H_5C_3H_3N_2CH_3(N(CN)_2)$; М 177,21; $Т_{пл}$ -21°; Лит.: [239] 47

5370. **1-этил-3-метилимидазолия нитрат** $C_2H_5C_3H_3N_2CH_3(NO_3)$; М 173,17; $Т_{пл}$ 38°; Лит.: [239] 47

5371. **1-этил-3-метилимидазолия тетрафторборат** $C_2H_5C_3H_3N_2CH_3[BF_4]$; М 197,97; $Т_{пл}$ 6°; Раств.: вода: смеш.; Пл.: 1,24 (25°, г/см^3, ж.); Вязк.: 66, (25°); Лит.: [239] 46, 60, [435] 345

5372. **1-этил-3-метилимидазолия тетрахлоралюминат** $C_2H_5C_3H_3N_2CH_3[AlCl_4]$; М 279,96; $Т_{пл}$ 7°; Лит.: [239] 46

5373. **1-этил-3-метилимидазолия трифторацетат** $C_2H_5C_3H_3N_2CH_3(CF_3COO)$; М 224,18; $Т_{пл}$ -14°; Пл.: 1,285 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [239] 47, 60

5374. **1-этил-3-метилимидазолия трифторметансульфонат** $C_2H_5C_3H_3N_2CH_3(CF_3SO_3)$; М 260,234; $Т_{пл}$ -9°; Пл.: 1,39 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [239] 47, 60

5375. **1-этил-3-метилимидазолия хлорид** $C_2H_5C_3H_3N_2CH_3Cl$; М 146,62; $Т_{пл}$ 87°; Лит.: [239] 46

5376. **этилморфин** $C_{19}H_{23}NO_3$; М 313,4; CAS 76-58-4; $Т_{пл}$ 199-201°; Лит.: [26] 189-190

5377. **этилморфина гидрохлорид** $C_{19}H_{24}ClNO_3$; М 349,85; $Т_{пл}$ 170°; $Т_{разл}$ 170°; Лит.: [26] 189-190

5378. **этилморфина гидрохлорид дигидрат** (дионин) бц. крист. $C_{19}H_{28}ClNO_5$; М 385,89; $Т_{пл}$ 125°; $Т_{разл}$ 125°; Раств.: вода: 14,3, эф.: н.р., хлф.: т.р., этанол: 50; Лит.: [897] 800-801

5379. **этилнитрат** (азотной кислоты этиловый эфир) ж. $C_2H_5ONO_2$; М 91,07; $Т_{пл}$ -112°; $Т_{кип}$ 88,7°; Раств.: вода: 1,3 (35°), 3,09 (55°), эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,105 (20°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 1144-1145

5380. **этилнитрит** (азотистой кислоты этиловый эфир) бц. ж. C_2H_5ONO; М 75,07; $T_{кип}$ 17°; Раств.: вода: л.р., эф.: р., этанол: смеш.; Пл.: 0,9 (15.5°, г/см^3, ж.); Дип.: 2,3 (20°); Лит.: [897] 1144-1145, [768] 198; Синт.: [860] 205-207

5381. **О-этил-О-(4-нитрофенил)бензолтиофосфонат** (ЭПН) $C_{14}H_{14}NO_4PS$; М 323,305; $T_{пл}$ 36°; $ЛД_{50}$: 20 (крысы, п/о); Лит.: [901] 572-573

5382. **6-этил-6-норлизергиновой кислоты диэтиламид** (ETH-LAD) бел. крист. $C_{21}H_{27}N_3O$; М 337,46; $T_{пл}$ 108-110°; Лит.: [217]

5383. **этиловый спирт** (ethanol, винный спирт, метилкарбинол, этанол) бц. ж. C_2H_5OH; М 46,069; CAS 64-17-5; $T_{пл}$ -114,15°; $T_{кип}$ 78,39°; Раств.: бензол: смеш., вода: смеш., глицерин: смеш., эф.: смеш., метанол: смеш., укс.: смеш., хлф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,80625 (0°, г/см^3, ж.), 0,80207 (5°, г/см^3, ж.), 0,79788 (10°, г/см^3, ж.), 0,79367 (15°, г/см^3, ж.), 0,78945 (20°, г/см^3, ж.), 0,78522 (25°, г/см^3, ж.), 0,78097 (30°, г/см^3, ж.), 0,77671 (35°, г/см^3, ж.), 0,77329 (39°, г/см^3, ж.); n = 1,3611 (20°); pK_a (1) = 18 (20°, вода); ДП: 25, (20°) ; ΔH^0_{298}: -234,8 (г); S^0_{298}: 281,38 (г); C_p^0: 1,197 (г); $\Delta H_{пл}$: 4,81; $\Delta H_{кип}$: 839,3; $T_{всп}$: 13; $T_{свосп}$: 404; $ЛД_{50}$: 9000 (крысы, п/о), 8000 (мыши, в/ж); $T_{крит}$: 243; $P_{крит}$: 6,38; $Пл_{крит}$: 0,2755; Лит.: [620] 105, [896] 549, [1024] 501-503, [220] 65-67, [386] 229, [445] 65-72, [550] 8, [768] 198-199

5384. **этилперхлорат** бц. ж. $CH_3CH_2OClO_3$; М 128,51; $T_{кип}$ 89°; Лит.: [1022] 499, [1086] 85

5385. **1-этилпиперазин** $HN(CH_2CH_2)_2NC_2H_5$; М 114,19; $T_{кип}$ 157°; Лит.: [54] 1.225

5386. **N-этилпиридиния бромид** крист. $C_5H_5NCH_2CH_3Br$; М 188,065; $T_{пл}$ 135,5°; Лит.: [832] 290-291

5387. **этилртути фосфат** бел. крист. $(CH_3CH_2Hg)_3PO_4$; М 783,93; $T_{пл}$ 178-179°; $ЛД_{50}$: 26 (мыши, в/ж); Лит.: [339] 400

5388. **этилртути хлорид** (этилмеркурхлорид) серебрист. листовидные крист. (р.п. этанол) C_2H_5HgCl; М 265,1; $T_{пл}$ 192,5°; Раств.: вода: 0,00014 (20°); $ЛД_{50}$: 30 (мыши); Лит.: [620] 183-184, 217, [897] 936-937, [561] 382-383

5389. **этилсерная кислота** (серной кислоты моноэтиловый эфир, этилгидросульфат) бц. маслянистая ж. $C_2H_5OSO_3H$; М 126,13; $T_{кип}$ 280°; $T_{разл}$ 280°; Раств.: вода: л.р., эф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,316 (17°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 1146-1147

5390. **этилсульфохлорид** $C_2H_5SO_2Cl$; М 128,58; $T_{кип}$ 171°; Лит.: [56] 484; Синт.: [215] 142

5391. **4-этил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан** (4-этилбициклоортофосфит) $C_2H_5C(CH_2O)_3P$; М 162,124; $T_{пл}$ 55°; Давл. паров: 0,5 (77°); $ЛД_{50}$: 1,1 (мыши, в/б); Лит.: [551] 6, 20, 64, 69

5392. **4-этил-2,6,7-триокса-1-фосфабицикло[2.2.2]октан-1-оксид** крист. $C_6H_{11}O_4P$; М 178,12; $T_{пл}$ 202°; $ЛД_{50}$: 0,35 (мыши, в/в), 1 (мыши, в/б); Лит.: [551] 12, 64; Синт.: [551] 91

5393. **5-этил-5-фенилбарбитуровая кислота** (лепинал, люминал, фенобарбитал) бел. крист. $C_6H_5(C_2H_5)C(CONH)_2CO$; М 232,24; $T_{пл}$ 174-177°; Раств.: вода: н.р., о.м.р., эф.: р., хлф.: н.р., этанол: л.р.; pK_a (1) = 7,3 (25°, вода); pK_a (2) = 11,8 (25°, вода); Лит.: [373] 525-526, [1026] 614, [284] 307, [549] 131, 133, [748] 223-227, 584, [994] 394-396

5394. **5-этил-5-фенилгексагидропиримидиндион-4,6** (гексамидин) бел. крист. $C_{12}H_{14}N_2O_2$; М 218,25; $T_{пл}$ 282°; Раств.: ацетон: м.р., бензол: н.р., вода: н.р., эф.: н.р., этанол: м.р.; Лит.: [1026] 122, [284] 312-313

5395. **4-этилфенол** игольчатые крист. $CH_3CH_2C_6H_4OH$; М 122,2; $T_{пл}$ 47°; $T_{кип}$ 219°; Лит.: [832] 384-385

5396. **этилфосфин** $C_2H_5PH_2$; М 62,1; $T_{кип}$ 25°; Раств.: вода: реаг.; Пл.: 1, (20°, к в.4, ж.); Лит.: [832] 446-447

5397. **этинилэстрадиол** (17альфа-этинилэстратриен-1,3,5(10)-диол-3,17бета) бел. крист. $C_{20}H_{24}O_2$; M 296,403; $T_{пл}$ 183°; Раств.: ацетон: л.р., вода: н.р., диоксан: л.р., эф.: л.р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [284] 448

5398. **этинилэстрадиола бензоат** ; $T_{пл}$ 200°; Лит.: [284] 448

5399. **этодолак** ((1,8-diethyl-1,3,4,9-tetrahydropyrano[3,4-b]indol-1-yl)acetic acid, (1,8-диэтил-1,3,4,9-тетрагидропирано[3,4-b]индол-1-ил)уксусная кислота, etodolac) $C_{17}H_{21}NO_3$; M 287,35; CAS 41340-25-4; $T_{пл}$ 145-148°; Лит.: [26] 51

5400. **этоксиацетилен** (этоксиэтин) C_2H_5OCCH; M 70,09; $T_{кип}$ 51°; Пл.: 0,799 (20°, к в.4, ж.); n = 1,3812 (20°); Дип.: 1,94 (20°); Лит.: [832] 446-447, [946] 121

5401. **1-этоксибутан** (бутилэтиловый эфир) бц. ж. $C_2H_5OC_4H_9$; M 102,18; $T_{пл}$ -124°; $T_{кип}$ 91,4°; Раств.: вода: н.р., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,7592 (20°, к в.4, ж.); Лит.: [897] 562-563; Синт.: [249] 64, [318] 342, [308] 332

5402. **3-этокси-4-гидроксибензальдегид** (арованилон, ванилаль) крист. $C_2H_5O(HO)C_6H_3CHO$; M 166,18; CAS 121-32-4; $T_{пл}$ 78°; Лит.: [327] 412

5403. **2-этокси-4-иод-5-метоксифенилэтиламина гидрохлорид** (2CI-2ETO) $C_2H_5O(CH_3O)C_6H_2ICH_2CH_2NH_3Cl$; M 357,62; $T_{пл}$ 175°; Лит.: [216]

5404. **2-этокси-5-метокси-4-метилфенилэтиламина гидрохлорид** (2CD-2ETO) $C_2H_5O(CH_3O)(CH_3)C_6H_2CH_2CH_2NH_3Cl$; M 245,7457; $T_{пл}$ 208°; Лит.: [216]

5405. **5-этокси-2-метокси-4-метилфенилэтиламина гидрохлорид** (2CD-5ETO) $CH_3CH_2O(CH_3O)(CH_3)C_6H_2CH_2CH_2NH_3Cl$; M 245,7457; $T_{пл}$ 198°; Лит.: [216]

5406. **2-этоксинафталин** (бромелин, неролин) пластинчатые крист. $C_{10}H_7OC_2H_5$; M 172,22; $T_{пл}$ 37,5°; $T_{кип}$ 275-282°; Раств.: вода: н.р., эф.: р., петр.эф.: р., сероуглерод: р., толуол: р., этанол: н.р.; Лит.: [897] 826-827

5407. **4-этоксифенилмочевина** (дульцин, сукрол) бц. игольчатые крист. $C_2H_5OC_6H_4NHCONH_2$; M 180,204; $T_{пл}$ 174°; Раств.: вода: р., этанол: р.; Лит.: [520] 106-107

5408. **4-этоксифенилпентазол** бц. крист. $C_2H_5OC_6H_4N_5$; M 191,19; $T_{разл}$ 26°; Лит.: [3] 374, [50] 843

5409. **4-этоксифенол** (гидрохинона моноэтиловый эфир, п-этоксифенол) листовидные крист. (р.п. вода) $C_2H_5OC_6H_4OH$; M 138,17; $T_{пл}$ 66°; $T_{кип}$ 247°; Раств.: вода: т.р. (20°), л.р. (100°), эф.: л.р., этанол: л.р.; Лит.: [897] 1052-1053

5410. **2-этоксиэтанол** (этиленгликоль моноэтиловый эфир, этилцеллозольв) бц. ж. $C_2H_5OCH_2CH_2OH$; M 90,12; $T_{кип}$ 135,1°; Раств.: вода: смеш., эф.: смеш., этанол: смеш.; Пл.: 0,93535 (15°, г/см^3, ж.); $ЛД_{50}$: 5400 (крысы, п/о); Лит.: [897] 1134-1135, [1077] 229

5411. **этоксиэтилен** (винилэтиловый эфир) $C_2H_5OCH=CH_2$; M 72,1; $T_{кип}$ 36-36,1°; Пл.: 0,7531 (20°, к в.4, ж.); n = 1,3779 (20°); Лит.: [1082] 36

5412. **5-этокси-4-этил-2-метоксифенилэтиламина гидрохлорид** (2CE-5ETO) $CH_3CH_2O(CH_3O)(C_2H_5)C_6H_2CH_2CH_2NH_3Cl$; M 259,77; $T_{пл}$ 185°; Лит.: [216]

5413. **этонитазен** (1-(β-diethylaminoethyl)-2-(4-ethoxybenzyl)-5-nitrobenzimidazole, 1-(2-диэтиламиноэтил)-2-(4-этоксибензил)-5-нитробензимидазол, etonitazene) игольчатые крист. $C_{22}H_{28}N_4O_3$; M 396,48327; $T_{пл}$ 76°; Лит.: [196] 508, [118] 318-319, [274] 144

5414. **этонитазена гидрохлорид** $C_{22}H_{29}ClN_4O_3$; M 432,944; $T_{пл}$ 164°; Лит.: [118] 318-319, [274] 144-145

5415. **эторфин** (etorphine) $C_{25}H_{33}NO_4$; M 411,53; CAS 14521-96-1; $T_{пл}$ 214-217°; Лит.: [26] 190, [126] 4184

5416. **эторфина гидрохлорид** $C_{25}H_{34}ClNO_4$; M 447,99; CAS 13764-49-3; $T_{пл}$ 266-267°; Лит.: [26] 190

5417. **d-эфедрин** пластинчатые крист. (р.п. вода) $C_{10}H_{15}NO$; M 165,24; $T_{пл}$ 40°; pK_{BH}^+ (1) = 10,139 (25°, вода); Лит.: [897] 1148-1149, [670] 673

5418. **dl-эфедрин** игольчатые крист. (р.п. петролейный эфир) $C_{10}H_{15}NO$; М 165,24; $T_{пл}$ 76°; Раств.: бензол: р., вода: р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; Лит.: [897] 1148-1149, [434]

5419. **l-эфедрин** (1R,2S-2-метиламино-1-фенил-1-пропанол , l-эритро-2-метиламино-1-фенилпропанол) бц. крист. $C_{10}H_{15}NO$; М 165,24; $T_{пл}$ 73-74°; $T_{кип}$ 225°; Раств.: вода: р., эф.: р., хлф.: р., этанол: р.; pK_{BH^+} (1) = 9,958 (25°, вода); $ЛД_{50}$: 100 (мыши, в/в); Лит.: [43] 584-585, [56] 470, [832] 318-319, [897] 1148-1149, [1024] 505, [274] 148, [670] 672-673

5420. **d-эфедрина гидрохлорид** пластинчатые крист. (р.п. этанол) $C_{10}H_{16}ClNO$; М 201,7; $T_{пл}$ 217°; Лит.: [897] 1148-1149

5421. **dl-эфедрина гидрохлорид** (dl-эритро-2-метиламино-1-фенил-1-пропанола гидрохлорид) пластинчатые крист. (р.п. этанол) $C_{10}H_{16}ClNO$; М 201,7; $T_{пл}$ 189°; Лит.: [897] 1148-1149

5422. **l-эфедрина гидрохлорид** бц. игольчатые крист. $C_{10}H_{16}ClNO$; М 201,7; $T_{пл}$ 218°; Разл. на: пропиофенон, фенилацетон, метиламин; Раств.: хлф.: н.р.; Лит.: [897] 1148-1149, [670] 673

5423. **l-эфедрина моногидрат** $C_{10}H_{17}NO_2$; М 183,25; $T_{пл}$ 39-40°; Лит.: [832] 318-319, [670] 672

5424. **dl-эфедрина оксалат** $C_{22}H_{32}N_2O_6$; М 420,5; $T_{пл}$ 240°; Раств.: вода: т.р.; Синт.: [434]

5425. **эхинопсин** (N-метил-4-хинолон) $C_{10}H_9NO$; М 159,185; $T_{пл}$ 149,5-151,5°; Раств.: бензол: пл.р., вода: р. (100°), эф.: пл.р., пиридин: р., хлф.: р.; Лит.: [1026] 724

5426. **эхинопсина нитрат** $C_{10}H_{10}N_2O_4$; М 222,1974; $T_{пл}$ 152-153°; Лит.: [1026] 724

5427. **dl-яблочная кислота** бел. пор. $HOOCCH_2CH(OH)COOH$; М 134,1; $T_{пл}$ 125-130°; $T_{кип}$ 150°; Раств.: вода: л.р., этанол: л.р.; pK_a (1) = 3,4 (25°, вода); pK_a (2) = 5,11 (25°, вода); Лит.: [748] 157

5428. **l-яблочная кислота** (l-оксиянтарная кислота) бц. игольчатые крист. $HOOCCH_2CH(OH)COOH$; М 134,09; $T_{пл}$ 100°; $T_{разл}$ 140°; Раств.: вода: л.р., эф.: 8,4 (15°), 6 (20°), этанол: л.р.; Пл.: 1,595 (20°, к в.4, т.); Лит.: [897] 1148-1149

5429. **l-яблочной кислоты диамид** призматические крист. $H_2NCOCH_2CH(OH)CONH_2$; М 132,11; $T_{пл}$ 156-158°; Лит.: [897] 1148-1149

5430. **l-яблочной кислоты диметиловый эфир** (метилмалат) бц. ж. $CH_3OOCCH_2CH(OH)COOCH_3$; М 162,141; $T_{кип}$ 242°; Лит.: [897] 1150-1151

5431. **янтарная кислота** (бутандиовая кислота) бц. моноклинные крист. $HOOCCH_2CH_2COOH$; М 118,09; $T_{пл}$ 183°; $T_{разл}$ 235°; Разл. на: янтарный ангидрид, вода; Раств.: ацетон: р., бензол: н.р., вода: 6,8 (20°), 121 (100°), эф.: 1,2 (15°), метанол: р., толуол: н.р., хлф.: н.р., этанол: 9,9 (5°); Пл.: 1,563 (20°, г/см^3, т.); pK_a (1) = 4,21 (25°, вода); pK_a (2) = 5,64 (25°, вода); Дип.: 2,2 (20°); $\Delta H_{сгор}$: 1494,1; Лит.: [748] 151, [767] 201, [768] 199, 224, [984], [1037] 61

5432. **янтарной кислоты N,N-диметилгидразид** (алар, диаминозид) бел. крист. $(CH_3)_2NNHCOCH_2CH_2COOH$; М 160,17; $T_{пл}$ 154-156°; $ЛД_{50}$: 8400 (крысы); Лит.: [562] 21

5433. **янтарной кислоты диметиловый эфир** (диметилбутандиоат, метилсукцинат) бц. ж. $(CH_2COOCH_3)_2$; М 146,15; $T_{пл}$ 19,5°; $T_{кип}$ 195,2°; Раств.: вода: 2,8 (20°), этанол: р.; Пл.: 1,1202 (18°, г/см^3, ж.); Лит.: [897] 1150-1151, [1024] 533

5434. **янтарной кислоты диэтиловый эфир** (диэтилсукцинат) $(CH_2COOC_2H_5)_2$; М 174,2; $T_{пл}$ -20,6°; $T_{кип}$ 216,5°; Давл. паров: 1 (54,6°), 10 (96,6°), 40 (127,8°), 100 (151,1°), 400 (193,8°); Лит.: [896] 647, [1024] 533; Синт.: [249] 74

5435. **янтарной кислоты имид** (2,5-дикетопирролидин, 2,5-пирролидиндион, сукцинимид) бц. пластинчатые крист. $(CH_2CO)_2NH$; М 99,09; $T_{пл}$ 125-127°; $T_{кип}$

287,5°; $T_{разл}$ 288°; Раств.: вода: 23 (20°), 152 (70°), эф.: т.р., этанол: 4,1 (20°); pK_a (1) = 9,623 (25°, вода); Лит.: [832] 136-137, [897] 962-963; Синт.: [366] 203

5436. **янтарный ангидрид** (1,2-этандикарбоновой кислоты ангидрид, 2,5-дикетотетрагидрофуран, бутандиовой кислоты ангидрид) бц. игольчатые крист. $(CH_2CO)_2O$; М 100,07; $T_{пл}$ 119,6°; $T_{кип}$ 261°; Раств.: вода: т.р., эф.: т.р., петр.эф.: т.р., хлф.: р., этанол: р.; Пл.: 1,234 (20°, г/см^3, т.); Давл. паров: 1 (92°), 5 (115°), 10 (130°), 15 (139°), 100 (189°); Лит.: [897] 1152-1153, [1026] 728

Индекс брутто-формул

Индекс составлен по системе Хилла: сначала идет углерод, затем водород, а после – все остальные элементы по алфавиту их символов. Полимеры представлены в конце списка.

$C_2H_5N_3O_2$	3283
C_2H_5NaO	3178
C_2H_5OTl	4092
C_2H_6	5337
C_2H_6Be	1480
C_2H_6BeO	2755
$C_2H_6BeO_7$	587
C_2H_6BiCl	1489
$C_2H_6Br_2Si$	1498
C_2H_6Cd	1514
C_2H_6ClSb	1558
$C_2H_6Cl_2Ge$	1492
$C_2H_6Cl_2Si$	1511
$C_2H_6Cl_2Sn$	1541
$C_2H_6CoO_6$	2406
C_2H_6Hg	1549
$C_2H_6I_2Sn$	1540
$C_2H_6MnO_7$	2637
$C_2H_6NO_3$	3325
$C_2H_6N_2O$	3282
$C_2H_6N_2O_2$	3270
$C_2H_6N_4O_2$	5303
$C_2H_6NiO_6$	3229
C_2H_6O	1536
C_2H_6O	5383
C_2H_6OS	1556
C_2H_6OS	2710
$C_2H_6O_2$	1542
$C_2H_6O_2$	5359
$C_2H_6O_2S$	1557
$C_2H_6O_3S$	1554
$C_2H_6O_3S$	2723
$C_2H_6O_4S$	1551
$C_2H_6O_4S$	5389
$C_2H_6O_5S_2$	2722
$C_2H_6O_6$	5300
$C_2H_6O_6Zn$	5273
C_2H_6S	1552
C_2H_6S	5340
$C_2H_6S_2$	1508
$C_2H_6S_2$	5338
C_2H_6Se	1550
C_2H_6Zn	1591
C_2H_7As	1473
C_2H_7As	5345
$C_2H_7AsO_2$	1474
$C_2H_7LiO_4$	2531
C_2H_7N	1455
C_2H_7N	5342
C_2H_7NO	258
C_2H_7NO	259
C_2H_7NO	5339
$C_2H_7NO_2$	266
$C_2H_7NO_3S$	260
$C_2H_7N_3O_3$	665
$C_2H_7N_7O_3$	1300
$C_2H_7N_9$	1298
$C_2H_7N_9O_4$	1299
C_2H_7P	5396
C_2H_8ClN	1456
$C_2H_8N_{10}O$	201
$C_2H_8N_2$	1493
$C_2H_8N_2$	5361
$C_2H_8N_2O_3$	5343
$C_2H_8N_2O_4$	1131
$C_2H_8N_2S$	1555
$C_2H_8O_7P_2$	1207
C_2H_9BS	1553
$C_2H_9NaO_5$	3045
C_2HgN_2	3776
$C_2HgN_2O_2$	3773
$C_2HgN_2S_2$	3768
C_2HgO_4	3760
C_2I_2	1429
C_2La	2498
C_2Mg	2589
C_2MnO_4	2635
C_2Mo	2980
C_2N_2	1881
$C_2N_2PbS_2$	3856
$C_2N_2S_2$	1742
$C_2N_4O_5$	1715
$C_2N_4O_6$	1716
$C_2N_4O_6$	4492
$C_2N_6O_3$	3369
$C_2N_6O_4$	29
C_2Na_2	3101
$C_2Na_2O_4$	3122
C_2Nd	3195
C_2O_4Pb	3844
C_2Pr	3633
C_2Sr	4010
C_2Th	4354
C_2U	4735
C_2Y	2195
C_3Al_4	155
C_3AsF_9	4532
$C_3BF_9O_9S_3$	681
C_3BrF_7	731
$C_3Cl_2F_6$	1042
$C_3Cl_3N_3$	4627
C_3F_5NO	3508
$C_3F_6N_2$	644
C_3F_6O	1035

$C_3F_6O_3$	4600
C_3F_7I	2153
C_3F_8	3391
C_3F_9N	4531
$C_3HCaN_3O_3$	2307
$C_3HF_5O_2$	3537
C_3HN	5181
$C_3H_{10}BNaO_3$	3157
$C_3H_{10}Ge$	4453
$C_3H_{10}N_2$	1310
$C_3H_{10}OSi$	4458
$C_3H_{10}Pb$	4465
$C_3H_{11}BeN$	577
$C_3H_{11}LiO_3$	2544
$C_3H_{12}BN$	4436
$C_3H_{12}CaCl_2O_3$	2345
$C_3H_{12}GaN$	4437
$C_3H_{13}BS$	4467
$C_3H_2AgN_3O_3$	3897
$C_3H_2F_6O$	1044
$C_3H_2N_2$	2620
$C_3H_2N_3NaO_3$	3084
C_3H_2O	3674
$C_3H_2O_2$	3675
$C_3H_3CaN_3O_4$	2308
C_3H_3ClO	79
$C_3H_3ClO_4$	5047
$C_3H_3F_3O_2$	4607
$C_3H_3F_4N_2O_5P$	3309
C_3H_3N	76
C_3H_3NO	3355
$C_3H_3NO_2$	5184
$C_3H_3NO_2$	5187
$C_3H_3NO_2S$	3740
C_3H_3NS	4300
$C_3H_3N_3$	4367
$C_3H_3N_3O_3$	4407
$C_3H_3N_5O_4$	2779
C_3H_4	93
C_3H_4	3673
C_3H_4	5248
$C_3H_4Br_2$	1358
C_3H_4ClN	5073
$C_3H_4Cl_2F_2O$	2960
$C_3H_4Cl_2O$	1859
$C_3H_4Cl_2O$	1860
$C_3H_4F_4O$	4265
$C_3H_4N_2$	2107
$C_3H_4N_2$	2790
$C_3H_4N_2$	3560
$C_3H_4N_2O$	3562
$C_3H_4N_4O_6$	4490
C_3H_4O	82
C_3H_4O	2905
C_3H_4O	3678
$C_3H_4O_2$	1198
$C_3H_4O_2$	3661
$C_3H_4O_3$	3582
$C_3H_4O_4$	2617
$C_3H_4O_5$	1171
$C_3H_4O_6$	2694
C_3H_5Br	96
C_3H_5BrO	761
$C_3H_5BrO_2$	759
$C_3H_5BrO_2$	760
C_3H_5Cl	109
C_3H_5ClO	3687
C_3H_5ClO	5071
C_3H_5ClO	5098
$C_3H_5ClO_2$	5074
$C_3H_5ClO_2$	5075
$C_3H_5Cl_2FNO_3P$	1855
$C_3H_5Cl_3Si$	106
$C_3H_5FO_2$	4951
C_3H_5IO	3682
$C_3H_5KOS_2$	2299
C_3H_5N	3684
C_3H_5N	5364
C_3H_5NO	69
C_3H_5NO	1197
$C_3H_5NO_3$	3255
$C_3H_5N_3O_9$	1226
$C_3H_5N_5O_8$	2870
$C_3H_5NaO_3$	3104
C_3H_6	3655
C_3H_6	5244
$C_3H_6Br_2$	1357
$C_3H_6ClNO_2$	3322
$C_3H_6Cl_2O$	1858
C_3H_6FNO	4950
$C_3H_6N_2$	247
$C_3H_6N_2$	3561
$C_3H_6N_2O_2$	2618
$C_3H_6N_2S$	2708
$C_3H_6N_4$	1559
$C_3H_6N_4O_3$	286
$C_3H_6N_4O_5$	3354
$C_3H_6N_6$	2697
$C_3H_6N_6O_6$	1068
$C_3H_6N_6O_6$	5247
C_3H_6O	103
C_3H_6O	413
C_3H_6O	2833
C_3H_6O	2965

C_3H_6O	3648
$C_3H_6O_2$	1729
$C_3H_6O_2$	1730
$C_3H_6O_2$	3018
$C_3H_6O_2$	3679
$C_3H_6O_2$	4709
$C_3H_6O_3$	1518
$C_3H_6O_3$	2954
$C_3H_6O_3$	2993
$C_3H_6O_3$	2994
$C_3H_6O_3$	4505
C_3H_6S	99
C_3H_7BeO	2756
C_3H_7Br	757
C_3H_7Br	758
C_3H_7Cl	5069
C_3H_7ClHgO	2967
$C_3H_7ClO_2$	5070
C_3H_7I	2163
C_3H_7I	2164
C_3H_7N	25
C_3H_7N	3656
C_3H_7NO	414
C_3H_7NO	1579
$C_3H_7NO_2$	88
$C_3H_7NO_2$	89
$C_3H_7NO_2$	90
$C_3H_7NO_2$	248
$C_3H_7NO_2$	2095
$C_3H_7NO_2$	2365
$C_3H_7NO_2$	2773
$C_3H_7NO_2$	3300
$C_3H_7NO_2$	3301
$C_3H_7NO_2$	3668
$C_3H_7NO_2S$	5293
$C_3H_7NO_3$	2094
$C_3H_7NO_3$	3934
C_3H_8	3647
$C_3H_8B_4FeO_3$	2043
$C_3H_8ClNO_2S$	5294
$C_3H_8Dy_2O_{13}$	1762
$C_3H_8NO_5P$	4865
$C_3H_8N_2$	1495
C_3H_8O	2096
C_3H_8O	3651
$C_3H_8O_2$	1633
$C_3H_8O_2$	2964
$C_3H_8O_2$	3649
$C_3H_8O_2$	3650
$C_3H_8O_3$	1225
C_3H_8S	3653
C_3H_8S	3654
C_3H_9Al	4434
$C_3H_9AlCl_3N$	185
$C_3H_9AlO_3$	157
C_3H_9As	4444
C_3H_9Au	4459
$C_3H_9BF_4O$	4462
$C_3H_9BO_3$	692
C_3H_9Bi	4450
C_3H_9ClGe	4457
C_3H_9ClPb	4466
C_3H_9ClSi	4476
C_3H_9ClSn	4463
C_3H_9Ga	4451
C_3H_9In	4460
C_3H_9N	2082
C_3H_9N	3663
C_3H_9N	4435
$C_3H_9N_9$	4399
$C_3H_9O_3P$	4475
$C_3H_9O_4P$	4474
$C_3H_9O_4P$	4507
C_3H_9Sb	4468
C_3Mg_2	1447
C_3N_{12}	4366
C_3N_2O	4692
$C_3N_3O_3P$	4870
$C_3N_3O_4P$	4874
C_3N_3P	4884
C_3N_4	1882
C_3O_2	4688
C_3S_2	1777
C_3U_2	1784
$C_4BF_{12}N_5$	3469
C_4BrF_9	751
$C_4Br_2FeO_4$	2039
C_4ClF_7	1094
C_4ClF_9	5060
$C_4Cl_2FeO_4$	2041
C_4F_{10}	1266
C_4F_{10}	4586
$C_4F_{10}O$	639
$C_4F_{10}O_2$	649
$C_4F_{11}N$	1781
$C_4F_{12}N_2O_8S_4Xe$	611
C_4F_6	1039
$C_4F_6O_3$	4604
C_4F_7N	3534
C_4F_8	3532
C_4F_8	3539
C_4F_8O	3392
C_4F_8O	3530
C_4F_8O	3535

$C_4H_4N_4O_8$	4202
$C_4H_4N_6O_6$	3326
C_4H_4O	4967
$C_4H_4O_2$	843
$C_4H_4O_2$	1440
$C_4H_4O_2$	3676
$C_4H_4O_3$	5436
$C_4H_4O_4$	2614
$C_4H_4O_4$	4963
C_4H_4S	4326
C_4H_4Se	3882
C_4H_4Te	4109
$C_4H_5BrO_4$	728
C_4H_5Cl	5032
$C_4H_5ClO_4$	5035
$C_4H_5F_3O_2$	4572
$C_4H_5F_3O_2$	4610
C_4H_5N	110
C_4H_5N	3587
$C_4H_5NO_2$	5435
$C_4H_5NO_4S$	1407
C_4H_5NS	98
C_4H_5NS	2863
C_4H_6	790
C_4H_6	791
C_4H_6	841
C_4H_6	842
C_4H_6BCl	1371
$C_4H_6Cl_2O$	2927
$C_4H_6HgO_4$	3749
$C_4H_6MgO_4$	2579
$C_4H_6MoO_4$	2977
$C_4H_6NO_6P$	3308
$C_4H_6N_2Na_2S_4$	1679
$C_4H_6N_2O$	1581
$C_4H_6N_2O_2$	1290
$C_4H_6N_2O_2$	3021
$C_4H_6N_2S_4Zn$	5277
$C_4H_6N_4O$	1307
$C_4H_6N_4O_3$	92
C_4H_6O	806
C_4H_6O	807
C_4H_6O	844
C_4H_6O	5192
C_4H_6O	5400
$C_4H_6O_2$	75
$C_4H_6O_2$	808
$C_4H_6O_2$	809
$C_4H_6O_2$	2464
$C_4H_6O_2$	2465
$C_4H_6O_2$	2853
$C_4H_6O_2$	3015
$C_4H_6O_2$	3359
$C_4H_6O_2$	4702
$C_4H_6O_2$	5245
$C_4H_6O_3$	420
$C_4H_6O_3$	4698
$C_4H_6O_4$	2820
$C_4H_6O_4$	5304
$C_4H_6O_4$	5431
$C_4H_6O_4Pb$	3830
$C_4H_6O_4Zn$	5257
$C_4H_6O_5$	5427
$C_4H_6O_5$	5428
$C_4H_6O_6$	891
$C_4H_6O_6$	892
$C_4H_6O_6$	2693
$C_4H_7AlO_5$	142
$C_4H_7BrO_2$	770
$C_4H_7Br_2Cl_2O_3P$	1497
C_4H_7Cl	5037
C_4H_7ClO	2661
C_4H_7ClO	5034
$C_4H_7ClO_2$	5048
$C_4H_7ClO_2$	5049
$C_4H_7ClO_2$	5081
$C_4H_7Cl_2O_3P$	1510
$C_4H_7FO_2$	4918
$C_4H_7FO_2$	4953
$C_4H_7IO_2$	2168
C_4H_7N	796
C_4H_7N	2090
C_4H_7N	2854
C_4H_7NO	417
C_4H_7NO	2832
C_4H_7NO	3590
$C_4H_7NO_4$	376
$C_4H_7NO_4$	377
$C_4H_7N_3O$	2442
$C_4H_7NaOS_2$	3097
$C_4H_7NaO_3$	3065
C_4H_8	802
C_4H_8	803
C_4H_8	804
C_4H_8	5190
$C_4H_8BaO_5$	426
$C_4H_8Cl_2S$	2179
$C_4H_8Cl_3O_4P$	1565
$C_4H_8CuN_2O_4$	2670
$C_4H_8CuO_5$	2663
$C_4H_8F_3O_3P$	1843
$C_4H_8I_2$	1430
$C_4H_8N_2O_2$	1494
$C_4H_8N_2O_3$	378

$C_5H_{11}NO_2$	1548	$C_5H_4O_2S$	4325
$C_5H_{11}NO_2$	2770	$C_5H_4O_3$	4969
$C_5H_{11}NO_2$	3518	$C_5H_5F_3O_2$	4602
$C_5H_{11}NO_3$	3517	C_5H_5N	3567
$C_5H_{11}NS_2$	3210	C_5H_5NO	1196
$C_5H_{11}N_2O_2P$	4066	$C_5H_5NO_2$	3592
$C_5H_{11}N_3O$	799	$C_5H_5N_5$	5
C_5H_{12}	1546	$C_5H_5N_5O_4$	4973
C_5H_{12}	2760	C_5H_6	5231
C_5H_{12}	3479	$C_5H_6N_2$	243
$C_5H_{12}ClNO_2$	3556	$C_5H_6N_2$	244
$C_5H_{12}FO_2P$	2098	$C_5H_6N_2$	245
$C_5H_{12}NO_3PS_2$	1521	$C_5H_6N_2OS$	2859
$C_5H_{12}N_2$	2842	$C_5H_6N_2O_4$	2067
$C_5H_{12}N_2O_2$	1309	$C_5H_6N_2O_4$	3019
$C_5H_{12}O$	1547	C_5H_6O	2889
$C_5H_{12}O$	2764	$C_5H_6O_2$	3677
$C_5H_{12}O$	2765	$C_5H_6O_2$	4978
$C_5H_{12}O$	2766	$C_5H_6O_4$	2367
$C_5H_{12}O$	2821	$C_5H_6O_4$	2692
$C_5H_{12}O$	2940	$C_5H_6O_4$	5243
$C_5H_{12}O$	3485	$C_5H_6O_4$	5297
$C_5H_{12}O$	3486	$C_5H_6O_5$	416
$C_5H_{12}O$	3487	$C_5H_7ClO_4$	5068
$C_5H_{12}O_2$	1957	$C_5H_7NO_3$	3589
$C_5H_{12}O_3$	4485	C_5H_8	2759
$C_5H_{12}O_4$	3513	C_5H_8	3462
$C_5H_{12}O_5$	2487	C_5H_8	3463
$C_5H_{12}S$	2767	C_5H_8	3520
$C_5H_{12}S$	2768	C_5H_8	3989
$C_5H_{12}S$	2769	C_5H_8	5239
$C_5H_{12}S$	3488	$C_5H_8BrO_4P$	743
$C_5H_{12}Sn$	4449	$C_5H_8NNaO_4$	3061
$C_5H_{13}ClN_2O_7$	5106	$C_5H_8N_2$	1513
$C_5H_{13}Cl_2N$	5102	$C_5H_8N_4O_{12}$	3514
$C_5H_{13}N$	241	C_5H_8O	2099
$C_5H_{13}NO$	1463	C_5H_8O	3691
$C_5H_{13}N_5$	2083	C_5H_8O	5237
$C_5H_{13}O_2P$	1927	$C_5H_8O_2$	80
$C_5H_{13}O_2PS$	1926	$C_5H_8O_2$	393
$C_5H_{14}N_2$	1308	$C_5H_8O_2$	1193
$C_5H_{15}As$	3477	$C_5H_8O_2$	1234
$C_5H_{15}BeN$	1481	$C_5H_8O_2$	2715
$C_5H_{15}Sb$	3478	$C_5H_8O_2$	2860
$C_5H_{16}NNaO_3S_2$	3096	$C_5H_8O_2$	3515
$C_5H_3BrO_3$	777	$C_5H_8O_2$	3516
C_5H_4BrN	754	$C_5H_8O_2$	4696
C_5H_4BrN	755	$C_5H_8O_2$	4706
C_5H_4BrN	756	$C_5H_8O_2$	5191
$C_5H_4N_4O_3$	3008	$C_5H_8O_3$	3371
C_5H_4OS	4860	$C_5H_8O_4$	1233
$C_5H_4O_2$	4968	$C_5H_8O_4$	2619

$C_5H_8O_4$	2761
$C_5H_8O_4$	5366
$C_5H_9FO_2$	4949
$C_5H_9FO_2$	4952
C_5H_9N	825
C_5H_9N	2077
C_5H_9NO	2847
C_5H_9NO	3555
$C_5H_9NO_2$	3644
$C_5H_9NO_3$	3365
$C_5H_9NO_4$	1232
$C_5H_9NO_5$	233
$C_5H_9N_3$	1217
$C_5H_9O_3P$	2871
$C_5H_9O_4P$	1177
$C_5H_9O_4P$	2872
$C_5H_9O_5P$	1178
$C_5H_9O_5P$	2950
$C_5H_9PS_3$	2875
C_5O_2	3494
$C_6AsF_{11}Xe$	3504
C_6AsF_{12}	1037
$C_6Ca_3N_6O_6$	2347
$C_6Cl_5NO_2$	3510
C_6Cl_6	1049
$C_6CrF_{21}Sb_2$	1038
C_6CrO_6	5111
C_6F_{12}	1968
C_6F_{14}	4161
$C_6F_{14}O$	612
$C_6F_{15}N$	4526
C_6F_6	1036
$C_6FeK_4N_6$	2236
$C_6Fe_2O_{12}$	2014
C_6HCl_5O	3511
$C_6HF_{13}O_3S$	4412
$C_6HN_5O_{11}$	3484
C_6H_{10}	1065
C_6H_{10}	1066
C_6H_{10}	1067
C_6H_{10}	1488
C_6H_{10}	5203
$C_6H_{10}Cl_2O$	2100
$C_6H_{10}Cl_2O$	3693
$C_6H_{10}Cl_2Pd_2$	608
$C_6H_{10}FeNa_3O_{17}$	3158
$C_6H_{10}N_2O_4$	43
$C_6H_{10}N_4$	2432
$C_6H_{10}O$	846
$C_6H_{10}O$	1061
$C_6H_{10}O$	2840
$C_6H_{10}O$	5200
$C_6H_{10}O_2$	74
$C_6H_{10}O_2$	77
$C_6H_{10}O_2$	104
$C_6H_{10}O_2$	1018
$C_6H_{10}O_2$	1059
$C_6H_{10}O_2$	2716
$C_6H_{10}O_2$	5235
$C_6H_{10}O_3$	421
$C_6H_{10}O_3$	3680
$C_6H_{10}O_4$	6
$C_6H_{10}O_4$	2897
$C_6H_{10}O_4$	3666
$C_6H_{10}O_4$	5306
$C_6H_{10}O_4$	5433
$C_6H_{10}O_4S$	4310
$C_6H_{10}O_5$	4406
$C_6H_{10}O_5$	5430
$C_6H_{10}O_8$	3981
$C_6H_{11}AlCl_4N_2$	5372
$C_6H_{11}BF_4N_2$	5371
$C_6H_{11}Br$	782
$C_6H_{11}BrN_2O_2$	736
$C_6H_{11}ClNNaO_5S$	5026
$C_6H_{11}ClN_2$	5375
$C_6H_{11}F_6N_2P$	5368
$C_6H_{11}N$	18
$C_6H_{11}N$	1291
$C_6H_{11}NO$	232
$C_6H_{11}NO$	5201
$C_6H_{11}NO_2$	3323
$C_6H_{11}NO_5S$	226
$C_6H_{11}N_3O_3$	5370
$C_6H_{11}N_3O_4$	1227
$C_6H_{11}O_3P$	5391
$C_6H_{11}O_4P$	5392
$C_6H_{11}O_5P$	2941
C_6H_{12}	5197
$C_6H_{12}Ba_2FeN_6O_6$	433
$C_6H_{12}Cl_3N$	4535
$C_6H_{12}Cl_3O_3P$	4636
$C_6H_{12}Cl_3O_4P$	4635
$C_6H_{12}I_2$	1431
$C_6H_{12}NNaO_3S$	3174
$C_6H_{12}NO_4P$	1466
$C_6H_{12}NO_4PS_2$	1524
$C_6H_{12}N_2$	1286
$C_6H_{12}N_2O_2$	8
$C_6H_{12}N_2O_3$	5432
$C_6H_{12}N_2O_4S_2$	5295
$C_6H_{12}N_2O_6$	1014
$C_6H_{12}N_2S_4$	4193
$C_6H_{12}N_2S_4Zn$	5262

$C_7H_{12}ClN_5$	5030
$C_7H_{12}O$	5215
$C_7H_{12}O_2$	71
$C_7H_{12}O_2$	72
$C_7H_{12}O_2$	5198
$C_7H_{12}O_4$	1924
$C_7H_{12}O_4$	2621
$C_7H_{12}O_4$	3547
$C_7H_{12}O_6$	4153
$C_7H_{12}O_7$	1391
$C_7H_{13}BrN_2O_2$	2369
$C_7H_{13}ClNNaO_5S$	5052
$C_7H_{13}F_6N_2P$	3667
$C_7H_{13}N$	3591
$C_7H_{13}N$	5316
$C_7H_{13}N_2O_4PS_3$	1595
$C_7H_{13}N_3O_3S$	3356
$C_7H_{13}O_3P$	3671
C_7H_{14}	2893
$C_7H_{14}FOPS$	5209
$C_7H_{14}FO_2P$	5210
$C_7H_{14}NO_3PS_2$	1775
$C_7H_{14}N_2O_2S$	120
$C_7H_{14}O$	1082
$C_7H_{14}O$	1086
$C_7H_{14}O_2$	4704
$C_7H_{14}O_2$	4714
$C_7H_{14}O_2$	5315
$C_7H_{14}O_3$	2995
$C_7H_{15}Br$	730
$C_7H_{15}Cl_4N$	5072
$C_7H_{15}N$	1544
$C_7H_{15}NO_2$	1097
C_7H_{16}	1081
$C_7H_{16}ClNO_2$	402
$C_7H_{16}FO_2P$	2065
$C_7H_{16}NO_4PS_2$	1526
$C_7H_{16}O$	1084
$C_7H_{16}O_3$	4663
$C_7H_{16}S$	1087
$C_7H_{16}S_3$	4659
$C_7H_{17}Cl_2N_2O_3P$	3370
$C_7H_{17}Cl_2N_2O_3P$	5253
$C_7H_{17}O_2PS_3$	1953
$C_7H_{18}FINO_2P$	2776
$C_7H_{18}FN_2O_2P$	1451
$C_7H_{19}FIN_2O_2P$	1453
$C_7H_{19}GeN$	4454
$C_7H_3N_3O_8$	4493
$C_7H_3N_5O_5$	2946
$C_7H_4BrNO_4$	747
$C_7H_4Br_2O_3$	1349
C_7H_4ClNO	5085
$C_7H_4ClNO_4$	5056
$C_7H_4Cl_2O$	5024
$C_7H_4N_2O_2$	3266
$C_7H_4N_2O_2$	3267
$C_7H_4N_2O_5$	1690
$C_7H_4N_2O_6$	1691
$C_7H_4N_2O_6$	1692
$C_7H_4N_2O_6$	1693
$C_7H_4N_2O_6$	1694
$C_7H_4N_2O_6$	1695
$C_7H_4N_4O_8$	4201
C_7H_5BrO	721
$C_7H_5BrO_2$	723
$C_7H_5BrO_2$	724
$C_7H_5BrO_2$	725
C_7H_5ClO	534
C_7H_5ClO	5020
$C_7H_5ClO_2$	5021
$C_7H_5ClO_2$	5022
$C_7H_5ClO_2$	5023
$C_7H_5FO_2$	4914
$C_7H_5FO_2$	4915
$C_7H_5FO_2$	4916
C_7H_5IO	2145
$C_7H_5IO_2$	2146
$C_7H_5IO_2$	2147
$C_7H_5IO_2$	2148
C_7H_5N	554
C_7H_5N	4789
C_7H_5NO	4788
$C_7H_5NO_3$	3256
$C_7H_5NO_3$	3257
$C_7H_5NO_3$	3258
$C_7H_5NO_3S$	3825
$C_7H_5NO_4$	3260
$C_7H_5NO_4$	3261
$C_7H_5NO_4$	3262
$C_7H_5NO_4$	3568
$C_7H_5NO_4$	3569
$C_7H_5NO_4$	3570
$C_7H_5NO_4$	3571
C_7H_5NS	557
C_7H_5NS	4787
$C_7H_5NS_2$	566
$C_7H_5N_3O$	518
$C_7H_5N_3O_6$	4500
$C_7H_5N_3O_6$	4501
$C_7H_5N_3O_6$	4502
$C_7H_5N_3O_6$	4503
$C_7H_5N_5O_8$	4289
$C_7H_6Cl_2N_4S$	1848

$C_8H_{10}K_4O_{13}$	2275
$C_8H_{10}NO_5PS$	1535
$C_8H_{10}N_2O$	1533
$C_8H_{10}N_4O_2$	2437
$C_8H_{10}N_6$	1467
$C_8H_{10}O$	1573
$C_8H_{10}O$	1574
$C_8H_{10}O$	1575
$C_8H_{10}O$	1576
$C_8H_{10}O$	2948
$C_8H_{10}O$	2963
$C_8H_{10}O$	4825
$C_8H_{10}O$	5395
$C_8H_{10}O_2$	1611
$C_8H_{10}O_2$	1612
$C_8H_{10}O_2$	1613
$C_8H_{10}O_2$	2822
$C_8H_{10}O_2$	2911
$C_8H_{10}O_2$	2912
$C_8H_{10}O_2$	4839
$C_8H_{10}O_2$	5409
$C_8H_{10}O_3$	1659
$C_8H_{10}O_3$	1660
$C_8H_{10}O_3$	1661
$C_8H_{10}Pd$	111
$C_8H_{10}S$	4828
$C_8H_{11}ClN_2O$	1534
$C_8H_{11}FNO_2P$	4765
$C_8H_{11}F_3N_2O_2$	5373
$C_8H_{11}F_6N_3O_4S_2$	5367
$C_8H_{11}N$	1471
$C_8H_{11}N$	1472
$C_8H_{11}N$	3670
$C_8H_{11}N$	4826
$C_8H_{11}N$	4827
$C_8H_{11}N$	5344
$C_8H_{11}N_2NaO_4S$	4038
$C_8H_{11}N_5$	5369
C_8H_{12}	3664
C_8H_{12}	5225
$C_8H_{12}AgNO_3$	5226
$C_8H_{12}GeO_8$	1104
$C_8H_{12}N_2O_3$	1902
$C_8H_{12}N_{22}Ni$	1412
$C_8H_{12}N_4$	39
$C_8H_{12}N_4O_3$	2438
$C_8H_{12}O_2$	1589
$C_8H_{12}O_4$	5194
$C_8H_{12}O_4$	5195
$C_8H_{12}O_4$	5196
$C_8H_{12}O_5$	5307
$C_8H_{13}NO_2$	366
$C_8H_{13}N_2O_2P$	4783
$C_8H_{13}O_4P$	5193
C_8H_{14}	669
C_8H_{14}	3400
$C_8H_{14}ClN$	341
$C_8H_{14}ClN_5$	5101
$C_8H_{14}N_4OS$	230
$C_8H_{14}N_4S$	2867
$C_8H_{14}O_2$	2714
$C_8H_{14}O_2S_2$	2526
$C_8H_{14}O_3$	2659
$C_8H_{14}O_4$	3383
$C_8H_{14}O_4$	5434
$C_8H_{15}BF_4N_2$	830
$C_8H_{15}Cl_2NO_4P$	1740
$C_8H_{15}F_6N_2P$	827
$C_8H_{15}F_6N_2P$	828
$C_8H_{15}F_6N_2P$	829
$C_8H_{15}N$	1363
$C_8H_{15}N$	1364
$C_8H_{15}N$	1420
$C_8H_{15}O_3P$	836
$C_8H_{15}O_4P$	837
$C_8H_{15}O_4P$	838
$C_8H_{15}O_4P$	2079
C_8H_{16}	5227
$C_8H_{16}FO_2P$	2894
$C_8H_{16}NO_3PS_2$	2782
$C_8H_{16}NO_4PS_2$	1517
$C_8H_{16}N_4O_2S$	1560
$C_8H_{16}O$	3382
$C_8H_{16}O_2$	112
$C_8H_{16}O_2$	2355
$C_8H_{16}O_2$	2660
$C_8H_{16}O_2$	3685
$C_8H_{16}O_3$	1159
$C_8H_{16}O_3$	1192
$C_8H_{17}Br$	753
$C_8H_{17}FO_2Pb$	4658
$C_8H_{17}N$	2428
$C_8H_{17}NO_2$	3398
$C_8H_{17}O_4PS_2$	1921
$C_8H_{17}O_5PS$	1923
C_8H_{18}	3381
C_8H_{18}	4464
$C_8H_{18}BeO_2$	575
$C_8H_{18}ClN$	2429
$C_8H_{18}Cl_2Sn$	1368
$C_8H_{18}FO_3P$	1370
$C_8H_{18}INO_2$	845
$C_8H_{18}NO_4PS_2$	1522
$C_8H_{18}N_6O_2$	38

$C_8H_{18}O$	847
$C_8H_{18}O$	3385
$C_8H_{18}O_2$	835
$C_8H_{18}O_2Pb$	4656
$C_8H_{18}O_3$	4666
$C_8H_{19}ClO_7P_2$	5103
$C_8H_{19}N$	1423
$C_8H_{19}O_2PS_2$	5353
$C_8H_{19}O_2PS_3$	1918
$C_8H_{19}O_2PS_3$	1954
$C_8H_{19}O_3PS_2$	1955
$C_8H_{19}O_3PS_2$	1956
$C_8H_{20}BrN$	4281
$C_8H_{20}FN_2OP$	635
$C_8H_{20}NO_3$	4282
$C_8H_{20}N_{10}$	642
$C_8H_{20}NiO_4P_2S_4$	3221
$C_8H_{20}O_4Si$	4288
$C_8H_{20}O_7P_2$	4284
$C_8H_{20}Pb$	4285
$C_8H_{20}Sn$	4283
$C_8H_{22}O_5S_2$	4321
$C_8H_{24}Cl_4FeN_2$	4182
$C_8H_{24}N_4O_3P_2$	4168
$C_8H_{24}O_4Si_4$	3380
$C_8H_4F_3NO$	4597
$C_8H_4N_2$	1425
$C_8H_4N_2$	1886
$C_8H_4N_2$	1887
$C_8H_4N_2$	1888
$C_8H_4O_3$	4902
$C_8H_4O_9$	4972
$C_8H_5Br_3O_2$	4715
$C_8H_5Cl_3O_3$	4629
$C_8H_5MnO_3$	5232
$C_8H_5NO_2$	2071
$C_8H_5NO_2$	4908
$C_8H_5NO_2$	5182
$C_8H_5NO_6$	3319
C_8H_6	4766
C_8H_6BrN	722
$C_8H_6Br_2O$	1346
$C_8H_6Cl_2O_3$	1864
$C_8H_6Cl_2O_3$	2925
$C_8H_6CoO_3$	2413
$C_8H_6MoO_3$	2991
$C_8H_6N_2$	5278
$C_8H_6N_2O$	4821
$C_8H_6N_2O_2$	3259
$C_8H_6N_2O_6$	1697
$C_8H_6N_2O_6$	1708
C_8H_6O	4832
$C_8H_6O_3$	2793
$C_8H_6O_4$	539
$C_8H_6O_4$	4118
$C_8H_6O_4$	4901
C_8H_6S	558
C_8H_7BrO	719
C_8H_7BrO	720
$C_8H_7BrO_2$	740
$C_8H_7BrO_2$	771
$C_8H_7BrO_2$	772
$C_8H_7BrO_3$	729
C_8H_7ClO	5019
$C_8H_7ClO_2$	2919
$C_8H_7ClO_2$	5089
$C_8H_7ClO_2$	5090
$C_8H_7ClO_2$	5091
$C_8H_7ClO_3$	5092
$C_8H_7Cl_2NaO_4$	3093
$C_8H_7FO_2$	4954
$C_8H_7IO_3$	2152
C_8H_7N	511
C_8H_7N	2125
$C_8H_7NO_2$	222
$C_8H_7NO_2$	3314
$C_8H_7NO_3$	541
$C_8H_7NO_4$	3263
$C_8H_7NO_4$	3313
$C_8H_7N_3O_2$	2569
$C_8H_7N_3O_5$	4966
$C_8H_7N_3O_6$	1561
C_8H_8	2489
C_8H_8	5228
$C_8H_8BrCl_2O_3PS$	1509
$C_8H_8ClNO_4$	3541
$C_8H_8Cl_3O_3PS$	1566
$C_8H_8HgO_2$	4805
$C_8H_8N_2O_2$	3734
$C_8H_8N_2O_3$	399
$C_8H_8N_4O_6$	3321
C_8H_8O	422
C_8H_8O	2743
C_8H_8O	2744
C_8H_8O	2745
C_8H_8O	4820
$C_8H_8O_2$	517
$C_8H_8O_2$	532
$C_8H_8O_2$	2748
$C_8H_8O_2$	2749
$C_8H_8O_2$	2750
$C_8H_8O_2$	2907
$C_8H_8O_2$	2908
$C_8H_8O_2$	4716

$C_8H_8O_2$	4816
$C_8H_8O_3$	884
$C_8H_8O_3$	1183
$C_8H_8O_3$	1184
$C_8H_8O_3$	1185
$C_8H_8O_3$	1186
$C_8H_8O_3$	1204
$C_8H_8O_3$	1400
$C_8H_8O_3$	2913
$C_8H_8O_3$	2914
$C_8H_8O_3$	2915
$C_8H_8O_3$	2972
$C_8H_8O_3$	3809
$C_8H_8O_3$	4838
$C_8H_8O_4$	1187
$C_8H_8O_4$	1188
$C_8H_8O_4$	4790
C_8H_9Br	773
$C_8H_9ClNO_5PS$	1584
$C_8H_9ClNO_5PS$	1585
$C_8H_9ClNO_6P$	1586
$C_8H_9ClO_3$	1543
$C_8H_9ClO_4$	1403
$C_8H_9Cl_2O_2PS$	2786
C_8H_9NO	392
C_8H_9NO	4817
$C_8H_9NO_2$	253
$C_8H_9NO_2$	391
$C_8H_9NO_2$	1531
$C_8H_9NO_2$	1532
$C_8H_9NO_2$	2916
$C_8H_9NO_2$	3579
$C_8H_9NO_2$	4781
$C_8H_9N_5O$	5408
$C_8N_{16}O_{11}$	637
$C_8N_8O_{16}$	3384
C_8O_8	4152
$C_8O_8Rh_2$	1743
C_9CoO_9Re	3474
$C_9Fe_2O_9$	1416
C_9H_{10}	95
C_9H_{10}	2110
C_9H_{10}	3657
$C_9H_{10}Cl_3N_3$	1863
$C_9H_{10}NO_3PS$	1588
$C_9H_{10}N_2O$	4800
$C_9H_{10}N_2O_2$	3583
$C_9H_{10}O$	107
$C_9H_{10}O$	108
$C_9H_{10}O$	3689
$C_9H_{10}O$	4767
$C_9H_{10}O$	4803
$C_9H_{10}O_2$	1476
$C_9H_{10}O_2$	2906
$C_9H_{10}O_2$	3686
$C_9H_{10}O_2$	4710
$C_9H_{10}O_2$	4801
$C_9H_{10}O_2$	4804
$C_9H_{10}O_2$	5346
$C_9H_{10}O_2$	5347
$C_9H_{10}O_3$	1182
$C_9H_{10}O_3$	1603
$C_9H_{10}O_3$	1604
$C_9H_{10}O_3$	1605
$C_9H_{10}O_3$	1606
$C_9H_{10}O_3$	2918
$C_9H_{10}O_3$	3811
$C_9H_{10}O_3$	4672
$C_9H_{10}O_3$	5402
$C_9H_{10}O_4$	1609
$C_9H_{10}O_4$	1610
$C_9H_{10}O_4$	1622
$C_9H_{10}O_5$	4975
$C_9H_{11}ClN_2O$	1587
$C_9H_{11}ClN_2O_2$	5086
$C_9H_{11}Cl_3NO_3PS$	1943
$C_9H_{11}NO$	1458
$C_9H_{11}NO$	3690
$C_9H_{11}NO$	4768
$C_9H_{11}NO_2$	223
$C_9H_{11}NO_2$	224
$C_9H_{11}NO_3$	16
$C_9H_{11}NO_3$	4331
$C_9H_{11}O_2$	1189
C_9H_{12}	2085
C_9H_{12}	2895
C_9H_{12}	2896
C_9H_{12}	4445
C_9H_{12}	4446
C_9H_{12}	4447
$C_9H_{12}NO_5PS$	2898
$C_9H_{12}N_2$	415
$C_9H_{12}N_2O$	1568
$C_9H_{12}N_2O_2$	238
$C_9H_{12}N_2O_2$	5407
$C_9H_{12}N_3P$	4643
$C_9H_{12}O$	512
$C_9H_{12}O$	3692
$C_9H_{12}O$	4473
$C_9H_{12}O$	4802
$C_9H_{12}O_2$	506
$C_9H_{12}O_2$	3694
$C_9H_{12}O_3$	525
$C_9H_{12}O_3$	1607

$C_{10}H_{15}BrO$	738
$C_{10}H_{15}Br_2NO_2$	1617
$C_{10}H_{15}Cl$	4999
$C_{10}H_{15}ClFNO_2$	1663
$C_{10}H_{15}ClINO_2$	1629
$C_{10}H_{15}Cl_2NO_2$	1666
$C_{10}H_{15}N$	2734
$C_{10}H_{15}NO$	3708
$C_{10}H_{15}NO$	3709
$C_{10}H_{15}NO$	5417
$C_{10}H_{15}NO$	5418
$C_{10}H_{15}NO$	5419
$C_{10}H_{15}NO_2$	1656
$C_{10}H_{15}NO_2$	1657
$C_{10}H_{15}NO_3SSi$	4305
$C_{10}H_{16}$	3
$C_{10}H_{16}$	1539
$C_{10}H_{16}$	2521
$C_{10}H_{16}$	2812
$C_{10}H_{16}$	2813
$C_{10}H_{16}$	3549
$C_{10}H_{16}$	4448
$C_{10}H_{16}ClN$	2735
$C_{10}H_{16}ClNO$	2903
$C_{10}H_{16}ClNO$	3710
$C_{10}H_{16}ClNO$	5420
$C_{10}H_{16}ClNO$	5421
$C_{10}H_{16}ClNO$	5422
$C_{10}H_{16}ClNO_2$	1658
$C_{10}H_{16}ClNO_3$	1653
$C_{10}H_{16}NO_5PS_2$	1503
$C_{10}H_{16}N_2O_3S$	606
$C_{10}H_{16}N_2O_8$	5362
$C_{10}H_{16}O$	1101
$C_{10}H_{16}O$	2106
$C_{10}H_{16}O$	2350
$C_{10}H_{16}O$	3209
$C_{10}H_{16}O$	4675
$C_{10}H_{16}O_2$	373
$C_{10}H_{16}O_4$	2351
$C_{10}H_{17}N$	203
$C_{10}H_{17}N$	204
$C_{10}H_{17}NO_2$	5423
$C_{10}H_{17}NO_3$	2997
$C_{10}H_{17}N_2O_2$	4186
$C_{10}H_{17}O_4P$	5211
$C_{10}H_{18}$	1260
$C_{10}H_{18}$	1261
$C_{10}H_{18}$	4674
$C_{10}H_{18}ClN$	205
$C_{10}H_{18}N_2Na_2O_{10}$	1680
$C_{10}H_{18}N_2O_3SSi$	3739
$C_{10}H_{18}N_2O_4$	41
$C_{10}H_{18}O$	689
$C_{10}H_{18}O$	690
$C_{10}H_{18}O$	691
$C_{10}H_{18}O$	2072
$C_{10}H_{18}O$	2073
$C_{10}H_{18}O$	2074
$C_{10}H_{18}O$	2705
$C_{10}H_{18}O$	5298
$C_{10}H_{18}O_4$	12
$C_{10}H_{18}O_4$	1263
$C_{10}H_{18}O_4$	5302
$C_{10}H_{19}ClN_2$	1063
$C_{10}H_{19}FO_2$	4919
$C_{10}H_{19}N_5S$	2865
$C_{10}H_{19}O_3PS$	1906
$C_{10}H_{19}O_6PS_2$	1482
$C_{10}H_2CuF_{12}O_4$	2668
$C_{10}H_2N_4$	4279
$C_{10}H_2O_6$	550
$C_{10}H_{20}F_3NO_2$	1424
$C_{10}H_{20}NO_5PS_2$	1922
$C_{10}H_{20}N_2O_4$	3551
$C_{10}H_{20}N_2S_4$	4286
$C_{10}H_{20}N_2S_4Zn$	5263
$C_{10}H_{20}N_2Si$	1365
$C_{10}H_{20}O$	2704
$C_{10}H_{20}O_5$	2439
$C_{10}H_{21}N$	5205
$C_{10}H_{21}NO_2$	1284
$C_{10}H_{22}$	1262
$C_{10}H_{22}$	1538
$C_{10}H_{22}ClN$	5206
$C_{10}H_{22}FO_3P$	1419
$C_{10}H_{22}O$	1264
$C_{10}H_{22}O_3$	2703
$C_{10}H_{23}N$	1283
$C_{10}H_{24}NO_2PS$	5357
$C_{10}H_{24}NO_3PS$	1910
$C_{10}H_{24}N_4$	4121
$C_{10}H_5ClN_2$	5084
$C_{10}H_5Cl_7$	1095
$C_{10}H_5N_3O_6$	4498
$C_{10}H_6$	1265
$C_{10}H_6N_2O_4$	1704
$C_{10}H_6O_2$	3190
$C_{10}H_6O_2$	3191
$C_{10}H_6O_3$	1190
$C_{10}H_6O_3$	1191
$C_{10}H_6O_8$	548
$C_{10}H_7Br$	745
$C_{10}H_7Br$	746

$C_{10}H_7I$	2155
$C_{10}H_7NO_2$	3284
$C_{10}H_7NO_2$	4987
$C_{10}H_7N_3S$	4301
$C_{10}H_8$	61
$C_{10}H_8$	3182
$C_{10}H_8BrNO_2$	785
$C_{10}H_8CrO_3$	4351
$C_{10}H_8N_2$	1734
$C_{10}H_8N_2O_2$	3268
$C_{10}H_8O$	3188
$C_{10}H_8O$	3189
$C_{10}H_8O_2$	1402
$C_{10}H_8O_3S$	3183
$C_{10}H_8O_6S_2$	3179
$C_{10}H_9Cl_4O_4P$	1567
$C_{10}H_9NO$	5425
$C_{10}H_9NO_2$	2128
$C_{10}Mn_2O_{10}$	1448
$C_{10}O_{10}Re_2$	1741
$C_{10}O_{10}Tc_2$	1773
$C_{11}H_{10}$	2719
$C_{11}H_{10}$	2824
$C_{11}H_{10}$	2825
$C_{11}H_{10}N_2S$	3187
$C_{11}H_{10}O$	2944
$C_{11}H_{11}NO_2$	2127
$C_{11}H_{11}NO_3$	2930
$C_{11}H_{12}Cl_2N_2O_5$	2508
$C_{11}H_{12}Cl_2O_3$	1866
$C_{11}H_{12}NO_3$	2942
$C_{11}H_{12}NO_4PS_2$	1580
$C_{11}H_{12}N_2O$	354
$C_{11}H_{12}N_2O$	856
$C_{11}H_{12}N_2O$	857
$C_{11}H_{12}N_2O_2$	4516
$C_{11}H_{12}N_2O_2$	4517
$C_{11}H_{12}N_2O_2$	4518
$C_{11}H_{12}N_2S$	4316
$C_{11}H_{12}N_4O_3S$	4037
$C_{11}H_{12}O_3$	2936
$C_{11}H_{12}O_3$	2937
$C_{11}H_{12}O_4$	412
$C_{11}H_{12}O_4$	1630
$C_{11}H_{12}O_4$	1631
$C_{11}H_{12}O_5$	1160
$C_{11}H_{13}NO_3$	2805
$C_{11}H_{13}N_3O$	209
$C_{11}H_{14}ClN$	2747
$C_{11}H_{14}ClN_3O$	3961
$C_{11}H_{14}Cl_2N_2$	5319
$C_{11}H_{14}Cl_2N_2$	5320
$C_{11}H_{14}N_2$	2873
$C_{11}H_{14}N_2O$	2951
$C_{11}H_{14}N_2O$	2952
$C_{11}H_{14}N_2O$	5296
$C_{11}H_{14}O$	859
$C_{11}H_{14}O_2$	97
$C_{11}H_{14}O_2$	3658
$C_{11}H_{14}O_3$	3522
$C_{11}H_{14}O_4$	668
$C_{11}H_{14}O_5$	978
$C_{11}H_{15}ClN_2$	2874
$C_{11}H_{15}ClN_2O$	2953
$C_{11}H_{15}NO$	2881
$C_{11}H_{15}NO_2$	219
$C_{11}H_{15}NO_2S$	2866
$C_{11}H_{15}NO_3$	2101
$C_{11}H_{16}$	2879
$C_{11}H_{16}ClNO$	2882
$C_{11}H_{16}ClNO$	3813
$C_{11}H_{16}ClNO_2$	2799
$C_{11}H_{16}ClNO_2$	2801
$C_{11}H_{16}Cl_2NO_2PS$	5355
$C_{11}H_{16}O_3S$	2753
$C_{11}H_{17}BrClNO_2$	1614
$C_{11}H_{17}BrClNO_2$	1615
$C_{11}H_{17}BrN_2O_4S$	1520
$C_{11}H_{17}ClFNO_2$	1662
$C_{11}H_{17}ClINO_2$	1628
$C_{11}H_{17}ClINO_2$	5403
$C_{11}H_{17}ClN_2O_2$	3546
$C_{11}H_{17}ClN_2O_4$	1646
$C_{11}H_{17}Cl_2NO_2$	1665
$C_{11}H_{17}N$	4792
$C_{11}H_{17}NO$	2900
$C_{11}H_{17}NO_3$	2070
$C_{11}H_{17}NO_3$	2711
$C_{11}H_{17}NO_3SSi$	2864
$C_{11}H_{17}N_2NaO_2S$	3177
$C_{11}H_{17}N_2NaO_3$	3176
$C_{11}H_{17}O_3PS$	4830
$C_{11}H_{17}O_3PS_2$	1502
$C_{11}H_{17}O_4PS_2$	1925
$C_{11}H_{18}BrClNO_3$	2921
$C_{11}H_{18}BrNO_2$	1597
$C_{11}H_{18}ClNO_2$	1598
$C_{11}H_{18}ClNO_2$	1599
$C_{11}H_{18}ClNO_2$	1600
$C_{11}H_{18}ClNO_2$	1643
$C_{11}H_{18}ClNO_2S$	1640
$C_{11}H_{18}ClNO_2Se$	1638
$C_{11}H_{18}ClNO_3$	1174
$C_{11}H_{18}N_2O_3S$	239

$C_{14}H_{15}N_3$	236
$C_{14}H_{15}N_3$	1457
$C_{14}H_{16}CaO_7$	2302
$C_{14}H_{16}ClO_5PS$	1950
$C_{14}H_{16}Cl_2N_4O_3$	4348
$C_{14}H_{16}MgO_7$	2580
$C_{14}H_{16}N_2O_4$	350
$C_{14}H_{18}ClNO_2$	1645
$C_{14}H_{18}ClNO_3$	1155
$C_{14}H_{18}ClNO_3$	1156
$C_{14}H_{18}ClNO_3$	1157
$C_{14}H_{18}N_2$	618
$C_{14}H_{18}N_2O_5$	379
$C_{14}H_{18}N_4O_3$	826
$C_{14}H_{18}O$	493
$C_{14}H_{18}O_{11}$	1390
$C_{14}H_{19}Cl_2NO_2$	1878
$C_{14}H_{19}NO_2Pb$	4655
$C_{14}H_{19}NO_3$	2804
$C_{14}H_{19}NO_4$	1626
$C_{14}H_{19}NO_4$	1649
$C_{14}H_{20}$	1293
$C_{14}H_{20}ClNO_2$	1944
$C_{14}H_{20}ClNO_2$	2707
$C_{14}H_{20}ClNO_2$	2810
$C_{14}H_{20}N_2O_2$	3548
$C_{14}H_{20}N_2O_6S$	2731
$C_{14}H_{20}N_4O_7$	2430
$C_{14}H_{20}O$	815
$C_{14}H_{20}O_5$	535
$C_{14}H_{21}ClN_2$	1942
$C_{14}H_{22}ClNO_2$	246
$C_{14}H_{22}ClNO_2$	1632
$C_{14}H_{22}ClNO_2$	1651
$C_{14}H_{22}ClNO_2$	2795
$C_{14}H_{22}ClNO_2$	2807
$C_{14}H_{22}ClNO_3$	1668
$C_{14}H_{22}N_2O$	2511
$C_{14}H_{22}O$	1369
$C_{14}H_{24}ClNO_2$	1648
$C_{14}H_{24}ClNO_3$	848
$C_{14}H_{24}ClNO_3$	2928
$C_{14}H_{24}ClNO_3$	2929
$C_{14}H_{24}N_2O_5S$	3643
$C_{14}H_{25}ClNO_2S$	1625
$C_{14}H_{25}ClNO_3$	1621
$C_{14}H_{28}O_2$	2973
$C_{14}H_{28}O_2$	4410
$C_{14}H_{30}$	4160
$C_{14}H_{30}FO_3P$	1411
$C_{14}H_{30}I_2N_2O_4$	4031
$C_{14}H_{38}GeSi_4$	610
$C_{14}H_{42}Si_8$	4159
$C_{14}H_6ClF_3NNaO_5$	3120
$C_{14}H_7ClO_2$	5008
$C_{14}H_7NaO_7S$	3081
$C_{14}H_8Br_2$	1344
$C_{14}H_8Cl_4$	1850
$C_{14}H_8O_2$	355
$C_{14}H_8O_4$	91
$C_{14}H_9Cl_5$	652
$C_{14}H_9NO_2$	211
$C_{14}H_9NO_2$	212
$C_{14}H_9NO_3$	3254
$C_{14}H_9NO_5S$	213
$C_{15}H_{10}O_2$	2741
$C_{15}H_{10}O_2$	4851
$C_{15}H_{10}O_5$	4894
$C_{15}H_{10}O_7$	2376
$C_{15}H_{11}N_3O$	3566
$C_{15}H_{12}$	2878
$C_{15}H_{12}O$	482
$C_{15}H_{12}O_2$	1328
$C_{15}H_{13}N_3O_4S$	3585
$C_{15}H_{14}O$	1804
$C_{15}H_{14}O$	1805
$C_{15}H_{15}Gd$	4536
$C_{15}H_{15}NO_2S$	2975
$C_{15}H_{15}N_3O_2$	2830
$C_{15}H_{16}O_2$	613
$C_{15}H_{19}ClN_2$	3559
$C_{15}H_{19}Cl_2NO_3$	5093
$C_{15}H_{20}ClNO_2$	4819
$C_{15}H_{20}N_2O_6$	1698
$C_{15}H_{20}O_4$	2
$C_{15}H_{20}O_6$	1254
$C_{15}H_{21}AlO_6$	128
$C_{15}H_{21}FeO_6$	1990
$C_{15}H_{21}NO_2$	2379
$C_{15}H_{21}NO_2$	3665
$C_{15}H_{21}NO_4$	1620
$C_{15}H_{21}NO_6$	1978
$C_{15}H_{22}ClNO_2$	1596
$C_{15}H_{22}ClNO_2$	2380
$C_{15}H_{22}ClNO_2$	3544
$C_{15}H_{22}ClNO_3$	1644
$C_{15}H_{22}INO_6$	1505
$C_{15}H_{22}O_6$	2809
$C_{15}H_{23}ClN_2O$	1928
$C_{15}H_{23}Cl_2N_3O$	4996
$C_{15}H_{23}NO_4$	5214
$C_{15}H_{24}$	2777
$C_{15}H_{24}O$	1367
$C_{15}H_{24}O_8$	3652

$C_{15}H_{25}ClN_2O$	4433
$C_{15}H_{25}ClN_2O_2$	814
$C_{15}H_{26}ClNO_2$	1619
$C_{15}H_{26}ClNO_3$	4662
$C_{15}H_{26}N_2$	3449
$C_{15}H_{27}IN_2$	3450
$C_{15}H_{28}O_2$	73
$C_{15}H_{30}O_2$	2974
$C_{15}H_{32}$	3460
$C_{15}H_{33}NO_2$	1971
$C_{15}H_9NO_4$	210
$C_{16}Fe_5O_{15}$	3464
$C_{16}H_{10}$	3564
$C_{16}H_{10}$	4852
$C_{16}H_{10}N_2O_2$	2113
$C_{16}H_{11}NO_2$	4822
$C_{16}H_{13}ClN_2O$	1287
$C_{16}H_{13}NO$	494
$C_{16}H_{14}O_3$	2381
$C_{16}H_{14}O_3$	4818
$C_{16}H_{15}N_3O_5$	3577
$C_{16}H_{16}NO_5PS$	1929
$C_{16}H_{16}N_2O_2$	2081
$C_{16}H_{16}N_2O_2$	2512
$C_{16}H_{16}O_4Pb$	1807
$C_{16}H_{17}NO$	519
$C_{16}H_{17}NO_4$	2518
$C_{16}H_{17}N_3O$	2513
$C_{16}H_{18}$	1572
$C_{16}H_{18}AsO_3PS_2$	1945
$C_{16}H_{18}ClNO_4$	2519
$C_{16}H_{18}N_2O_2$	1251
$C_{16}H_{18}O_9$	5065
$C_{16}H_{19}N_3O_3$	4759
$C_{16}H_{20}BrN$	707
$C_{16}H_{20}O_6P_2S_3$	633
$C_{16}H_{21}NO_4$	2427
$C_{16}H_{21}NO_5$	4717
$C_{16}H_{22}BrNO_3$	1244
$C_{16}H_{22}ClNO_2$	3696
$C_{16}H_{22}O_4$	4904
$C_{16}H_{23}Cl_2N_5O_2$	24
$C_{16}H_{23}N_3O$	4848
$C_{16}H_{24}BrNO$	1255
$C_{16}H_{24}N_4O_7$	5207
$C_{16}H_{25}ClN_2$	1738
$C_{16}H_{26}ClNO_2$	4361
$C_{16}H_{28}ClNO_2$	1647
$C_{16}H_{30}$	1004
$C_{16}H_{30}B_2$	671
$C_{16}H_{31}NaO_2$	3127
$C_{16}H_{32}O_2$	3442
$C_{16}H_{32}O_2$	3461
$C_{16}H_{32}S_8$	3387
$C_{16}H_{34}$	1002
$C_{16}H_{34}O$	1003
$C_{16}H_{34}O_4S$	1731
$C_{16}H_{36}BrN$	4132
$C_{16}H_{36}BrP$	4141
$C_{16}H_{36}ClNO_4$	4135
$C_{16}H_{36}FN_2OP$	615
$C_{16}H_{36}Ge$	4137
$C_{16}H_{36}IN$	4133
$C_{16}H_{36}N_2O_3$	4134
$C_{16}H_{36}Pb$	4139
$C_{16}H_{36}Si_4$	4172
$C_{16}H_{36}Sn$	4138
$C_{16}H_{40}Al_2MgO_8$	2605
$C_{17}H_{12}O_6$	386
$C_{17}H_{13}N_3O_5S_2$	4900
$C_{17}H_{14}ClF_6NO_6S$	2089
$C_{17}H_{14}F_3N_3O_2S$	5165
$C_{17}H_{14}O$	1323
$C_{17}H_{17}Cl_2N_3O_2$	2746
$C_{17}H_{17}O_2N$	358
$C_{17}H_{18}ClO_2N$	359
$C_{17}H_{18}N_4O_8$	2883
$C_{17}H_{19}ClN_2O$	505
$C_{17}H_{19}NO_3$	1212
$C_{17}H_{19}NO_3$	3557
$C_{17}H_{19}NO_4$	3364
$C_{17}H_{20}ClNO_2$	2794
$C_{17}H_{20}Cl_2N_2S$	5042
$C_{17}H_{20}N_2O$	617
$C_{17}H_{20}N_4O_6$	3733
$C_{17}H_{20}N_4O_7$	4793
$C_{17}H_{21}ClN_2S$	1464
$C_{17}H_{21}ClN_2S$	1465
$C_{17}H_{21}NO_2$	2126
$C_{17}H_{21}NO_3$	959
$C_{17}H_{21}NO_3$	5399
$C_{17}H_{21}NO_4$	2421
$C_{17}H_{21}NO_4$	3006
$C_{17}H_{21}O_5PS$	1941
$C_{17}H_{22}BrNO_4$	3979
$C_{17}H_{22}ClN$	2783
$C_{17}H_{22}ClNO_2S$	1654
$C_{17}H_{22}ClNO_4$	2422
$C_{17}H_{22}N_4O_2$	5218
$C_{17}H_{22}O_2$	5255
$C_{17}H_{23}ClNO$	1450
$C_{17}H_{23}NO$	3360
$C_{17}H_{23}NO$	3361
$C_{17}H_{23}NO_2$	4306

$C_{17}H_{23}NO_3$	381
$C_{17}H_{23}NO_3$	1216
$C_{17}H_{23}NO_4$	2426
$C_{17}H_{23}NO_5$	3980
$C_{17}H_{24}ClNO_2$	4307
$C_{17}H_{24}ClNO_5$	4481
$C_{17}H_{24}NNaO_5$	117
$C_{17}H_{24}N_4O_7$	2696
$C_{17}H_{25}CrNO_9$	2423
$C_{17}H_{25}N$	4844
$C_{17}H_{25}NO_3$	2097
$C_{17}H_{26}BrN$	4845
$C_{17}H_{26}ClN$	4846
$C_{17}H_{26}ClNO_6$	3004
$C_{17}H_{32}O_2$	78
$C_{17}H_{34}O_2$	3443
$C_{17}H_{36}$	1075
$C_{17}H_{36}N_2S$	4136
$C_{17}H_{36}O$	1076
$C_{18}Fe_7N_{18}$	1996
$C_{18}H_{12}$	485
$C_{18}H_{12}$	3185
$C_{18}H_{12}$	4551
$C_{18}H_{12}$	5107
$C_{18}H_{12}CuN_2O_2$	2678
$C_{18}H_{12}N_5O_6$	1803
$C_{18}H_{14}$	1789
$C_{18}H_{15}Al$	4540
$C_{18}H_{15}AlO_3$	179
$C_{18}H_{15}As$	4541
$C_{18}H_{15}BO_3$	693
$C_{18}H_{15}Bi$	4543
$C_{18}H_{15}BiCl_2$	4544
$C_{18}H_{15}ClGe$	4550
$C_{18}H_{15}ClO_4Si$	4560
$C_{18}H_{15}ClPb$	4559
$C_{18}H_{15}ClSn$	4557
$C_{18}H_{15}Cl_2Sb$	4562
$C_{18}H_{15}IO$	4555
$C_{18}H_{15}OP$	4567
$C_{18}H_{15}O_3P$	4568
$C_{18}H_{15}O_4P$	4565
$C_{18}H_{15}P$	4566
$C_{18}H_{15}Sb$	4561
$C_{18}H_{15}Tl$	4563
$C_{18}H_{16}Ge$	4545
$C_{18}H_{16}GeO$	4546
$C_{18}H_{16}N_2O_6S$	1206
$C_{18}H_{16}O_7$	4757
$C_{18}H_{16}O_7$	4758
$C_{18}H_{18}N_4O_2$	3960
$C_{18}H_{19}N_5O_7$	1564
$C_{18}H_{20}N_2O_4S$	1785
$C_{18}H_{20}N_4O_8$	1570
$C_{18}H_{20}O_2$	1936
$C_{18}H_{21}NO_3$	1144
$C_{18}H_{21}NO_3$	2415
$C_{18}H_{21}NO_4$	3357
$C_{18}H_{22}ClNO$	3580
$C_{18}H_{22}ClNO_3$	486
$C_{18}H_{22}ClNO_4$	3358
$C_{18}H_{22}N_2$	1259
$C_{18}H_{22}O_2$	1445
$C_{18}H_{22}O_2$	3967
$C_{18}H_{23}ClFNO_3$	4913
$C_{18}H_{23}ClINO_3$	2910
$C_{18}H_{23}ClN_4O_2$	5229
$C_{18}H_{23}NO_3$	1378
$C_{18}H_{23}NO_4$	2419
$C_{18}H_{24}$	4372
$C_{18}H_{24}ClNO_3$	504
$C_{18}H_{24}ClNO_4$	1146
$C_{18}H_{24}N_4O_2$	5230
$C_{18}H_{25}NO$	1270
$C_{18}H_{26}ClNO_5$	2416
$C_{18}H_{27}F_3$	4391
$C_{18}H_{27}F_3$	4392
$C_{18}H_{27}F_3$	4393
$C_{18}H_{27}NO_3$	2359
$C_{18}H_{28}BrNO_2$	1271
$C_{18}H_{28}ClNO_3$	5212
$C_{18}H_{28}FeN_6$	4170
$C_{18}H_{28}NO_9P$	2418
$C_{18}H_{28}N_2O_4S$	343
$C_{18}H_{28}O_2$	2525
$C_{18}H_3BF_{15}P$	4511
$C_{18}H_{30}N_4O_7$	4217
$C_{18}H_{30}O$	4394
$C_{18}H_{32}CaN_2O_{10}$	2325
$C_{18}H_{32}ClN_3O_8P_2$	4988
$C_{18}H_{33}NaO_2$	3125
$C_{18}H_{34}O_2$	3403
$C_{18}H_{34}O_2$	3545
$C_{18}H_{34}O_2$	5314
$C_{18}H_{34}O_3$	3735
$C_{18}H_{34}O_4$	3867
$C_{18}H_{35}ClO$	3993
$C_{18}H_{35}FO_2$	4940
$C_{18}H_{35}LiO_2$	2552
$C_{18}H_{36}N_2NaO_6$	2456
$C_{18}H_{36}N_2Na_2O_6$	2455
$C_{18}H_{36}N_2NiS_4$	3220
$C_{18}H_{36}O_2$	2657
$C_{18}H_{36}O_2$	3990

$C_{22}H_{29}NO_9$	1379
$C_{22}H_{29}N_3O$	3669
$C_{22}H_{30}ClNO_2$	1276
$C_{22}H_{30}N_2O_2S$	4061
$C_{22}H_{30}N_2O_9$	2933
$C_{22}H_{32}Cl_4N_{10}$	5041
$C_{22}H_{32}N_2O_6$	5424
$C_{22}H_{32}N_2O_9$	342
$C_{22}H_{33}NO_{11}$	3602
$C_{22}H_{34}Cl_3N_3O_2$	81
$C_{22}H_{34}O_2$	2385
$C_{22}H_{36}N_2O_{10}S$	1404
$C_{22}H_{42}O_2$	1975
$C_{22}H_{42}O_2$	5334
$C_{22}H_{42}O_4$	7
$C_{22}H_{42}O_4$	10
$C_{22}H_{46}$	1973
$C_{22}H_{46}O$	1974
$C_{23}H_{16}O_3$	1788
$C_{23}H_{18}N_4O_3$	1179
$C_{23}H_{19}ClF_3NO_3$	5188
$C_{23}H_{24}N_4O_2$	1315
$C_{23}H_{25}NO_6$	4982
$C_{23}H_{26}N_2O_4$	786
$C_{23}H_{26}N_4O_{10}$	382
$C_{23}H_{29}N_3O_4$	4849
$C_{23}H_{30}N_2O$	2970
$C_{23}H_{30}O_6$	2436
$C_{23}H_{31}Cl_2N_5O_6$	5254
$C_{23}H_{32}N_2$	1285
$C_{23}H_{32}N_2O_9$	2931
$C_{23}H_{32}N_2O_9$	2934
$C_{23}H_{34}N_2O_8$	787
$C_{23}H_{37}Cl_3N_4O_3$	208
$C_{23}H_{48}$	4427
$C_{23}H_{48}O$	4428
$C_{24}H_{12}$	2435
$C_{24}H_{16}$	4233
$C_{24}H_{16}O_2$	1329
$C_{24}H_{18}$	2375
$C_{24}H_{18}$	4542
$C_{24}H_{18}Br_2N_8$	1791
$C_{24}H_{20}AsCl$	4228
$C_{24}H_{20}AsPS_3$	4227
$C_{24}H_{20}As_2$	4231
$C_{24}H_{20}BLi$	2558
$C_{24}H_{20}BNa$	3150
$C_{24}H_{20}Ge$	4230
$C_{24}H_{20}OSb_2$	1808
$C_{24}H_{20}Pb$	4236
$C_{24}H_{20}S$	4238
$C_{24}H_{20}Sb_2$	4232
$C_{24}H_{20}Si$	4237
$C_{24}H_{21}O_7P$	4524
$C_{24}H_{27}N$	4784
$C_{24}H_{30}Ge_2$	4651
$C_{24}H_{32}N_2O_{10}$	1175
$C_{24}H_{32}O_8$	1331
$C_{24}H_{33}ClN_2O$	1577
$C_{24}H_{33}ClN_2O$	1578
$C_{24}H_{34}N_4O_4$	4063
$C_{24}H_{34}O_9$	4347
$C_{24}H_{38}O_4$	4906
$C_{24}H_{42}$	3378
$C_{24}H_{44}Br_2N_2O_3$	638
$C_{24}H_{46}Br_2N_4O_2$	4438
$C_{24}H_{46}O_6$	3987
$C_{24}H_{50}$	840
$C_{24}H_{50}$	2868
$C_{24}H_{50}$	4173
$C_{24}H_{50}Hg$	1413
$C_{24}H_{51}N$	4508
$C_{24}H_{52}BrN$	4144
$C_{24}H_{52}ClNO_4$	4147
$C_{24}H_{52}IN$	4145
$C_{24}H_{52}N_2O_3$	4146
$C_{24}H_{54}Al_2K_2$	1434
$C_{24}H_9N_{15}O_{24}$	4528
$C_{25}H_{20}$	4234
$C_{25}H_{20}N_2O$	4235
$C_{25}H_{22}ClNO_3$	4763
$C_{25}H_{26}BrN_2O_{11}$	4045
$C_{25}H_{30}ClNO_4$	4667
$C_{25}H_{30}ClN_3$	2462
$C_{25}H_{32}KNO_8S$	1333
$C_{25}H_{32}N_2O_2$	1272
$C_{25}H_{33}NO_4$	5415
$C_{25}H_{34}ClNO_4$	5416
$C_{25}H_{35}NO_8$	852
$C_{25}H_{36}N_2O_9$	2932
$C_{25}H_{40}Br_2N_6O_4$	630
$C_{25}H_{52}$	3475
$C_{26}H_{16}$	999
$C_{26}H_{22}N_4O_{12}$	569
$C_{26}H_{27}ClN_2O_3$	3736
$C_{26}H_{30}N_4O_2$	1316
$C_{26}H_{30}O_{11}$	3798
$C_{26}H_{42}Br_2N_6O_4$	620
$C_{26}H_{46}$	5311
$C_{26}H_{46}N_4O_7$	4210
$C_{26}H_{54}$	824
$C_{26}H_{54}$	1005
$C_{26}H_{56}NO_8P$	3994
$C_{27}H_{33}NO_3$	4785

$CrCs_2O_4$	5164	Cu	2691
$CrF_{10}N$	4248	CuF_2	2687
$CrF_{15}O_2Sb_2$	1726	CuI	2672
$CrF_{15}Sb_2Xe$	2485	$CuK_3N_5O_{10}$	2263
$CrF_{19}ISb_2$	4263	$CuMoO_4$	2673
CrF_3	5127	CuN_6	2662
CrF_5	5128	CuO	2676
CrF_6	5129	CuO_4S	2682
CrF_6NO_2	3295	CuP_2	2671
$CrKO_8S_2$	2293	CuS	2685
CrK_2O_4	2295	Cu_2O	2675
CrK_3O_8	2278	Cu_2O_3	2677
CrN	5117	Cu_2S	2684
CrO	5118	Cu_2Se	2680
CrO_2	5120	Cu_3P	4432
CrO_3	5121	D_2O	915
CrO_4Pb	3866	D_3N	4408
CrO_4Rb_2	3797	Dy	1756
CrO_4Sr	4029	DyI_2	1761
CrO_4Tl_2	4091	DyI_3	1760
CrP	5126	Dy_2O_3	1764
$Cr_2K_2O_7$	2247	Dy_2S_3	1767
$Cr_2Mo_3O_{12}$	5115	Er	5321
$Cr_2Na_2O_7$	3094	ErF_3	5325
Cr_2O_3	5119	ErI_3	5323
Cr_2O_5	5123	Er_2O_3	5324
$Cr_2O_7Tl_2$	4075	Es	5312
$Cr_3Na_2O_{10}$	3161	Eu	1980
Cr_3O_8	5122	EuF_2	1985
Cr_3P	4639	EuF_3	1984
$Cr_4O_{13}Rb_2$	3794	EuI_2	1982
Cs	5132	FFr	4896
CsF	5162	FIO_3	2139
CsF_3	5161	FIO_3S	2142
CsF_7Xe	5141	FI_3O_3S	4424
CsI	5145	FI_7O_3S	1078
CsI_3	5160	FK	2288
$CsMnO_4$	5153	FKO_3S	2289
$CsNO_3$	5149	FLi	2561
CsN_3	5133	$FMnO_3$	2648
$CsN_3O_4S_2$	5134	FNO	3277
CsO_2	5148	FNO_2	48
CsO_3	5150	FNO_2	3297
$Cs_{11}O_3$	4729	FNO_3	46
Cs_2F_8Xe	5152	FNS	4299
Cs_2O	5151	FN_3	4910
Cs_2O_2	5154	FNa	3167
$Cs_2O_3S_2$	5158	FNa_2O_3P	3116
Cs_2O_4S	5156	FO_3Tc	4294
Cs_3O	4640	FRb	3795
Cs_4O	4278	FTl	4087
Cs_7O	1096	$F_{10}KrO_2Te_2$	2459

$F_{10}NP$	4247
$F_{10}NSb$	4239
$F_{10}O_2S_2$	1732
$F_{10}O_2Se_2Xe$	2471
$F_{10}O_2Te_2Xe$	2472
$F_{10}S_2$	1746
$F_{11}I_2Sb_2$	1427
$F_{11}I_2Ta_2$	1428
$F_{11}NU$	4251
$F_{11}NW$	4249
$F_{11}NXe$	4250
$F_{11}N_5Sb_2$	3470
$F_{11}O_2Sb_2$	1727
$F_{11}RuXe$	3500
$F_{12}ISb$	1043
$F_{12}KrNb_2$	4929
$F_{12}KrSb_2$	4928
$F_{12}KrTa_2$	4930
$F_{12}Sb_2Xe$	4934
$F_{13}O_2VXe_2$	2480
$F_{14}GeN_2$	4242
$F_{14}MnN_2$	4243
$F_{14}N_2Ni$	4244
$F_{14}N_2Sb_2$	4574
$F_{14}N_2Sn$	4245
$F_{14}N_2Ti$	4246
$F_{14}OSb_2Xe$	4578
$F_{14}Sb_2Xe$	4580
$F_{15}FeP_5$	3496
$F_{16}Sb_2Xe$	3502
$F_{17}PXe_2$	4727
F_2	4909
F_2Fe	2045
F_2Ge	1119
F_2Kr	2460
F_2Mg	2607
F_2Mn	2650
F_2N_2	1828
F_2N_2	1829
F_2Ni	3230
F_2O	2383
F_2OXe	2478
F_2O_2	1728
F_2O_2S	3940
F_2O_2Xe	2475
F_2O_3	4506
F_2O_4	4203
F_2O_4S	4945
F_2O_5	3489
F_2O_6	1025
$F_2O_6S_2$	1836
F_2Pb	3862
F_2S_2	1751
F_2S_2	4322
F_2Sm	3821
F_2Sn	3418
F_2Sr	4025
F_2Xe	2477
F_2Zn	5275
$F_{20}O_4Te_4Xe$	2481
$F_{20}O_5Te_4Xe$	2482
F_3Dy	1768
F_3Fe	2046
F_3Ga	975
F_3Gd	956
F_3Ho	1242
F_3IO_2	2132
F_3La	2504
F_3Lu	2574
F_3Mn	2651
F_3N	54
$F_3NO_4S_2Xe$	4933
F_3Nd	3198
F_3OP	4875
F_3OV	872
F_3P	4879
F_3Pr	3637
F_3Pu	3607
F_3Rh	3744
F_3Sb	4057
F_3Sc	3974
F_3Sm	3820
F_3Tb	4115
F_3Tl	4088
F_3Tm	4682
F_3U	4743
F_3V	877
F_3Yb	2190
$F_{30}O_6Te_6Xe$	2473
F_4Ge	1120
F_4Hf	990
F_4Mn	2652
F_4N_2	4262
$F_4N_2O_8S_4Xe$	2470
F_4Ni	3231
F_4Np	3206
F_4ORe	3723
F_4OS	3945
F_4OTc	4293
F_4OW	934
F_4OXe	2479
F_4Os	3429
F_4P_2	1822
F_4Pb	3863

Md	2702
Mg	2578
MgN_2O_6	2592
MgO	2595
MgO_4	2591
MgO_4S	2601
MgO_8Re_2	2596
Mg_2Si	2598
Mg_2Sn	2599
Mg_3N_2	2594
Mn	2626
MnO	2638
MnO_2	2641
MnO_4S	2644
MnP	2649
MnS	2647
$Mn_2O_{12}S_3$	2645
Mn_2O_3	2640
Mn_2O_7	2642
Mn_2P	1449
Mn_3O_4	2639
Mn_3P	4431
Mn_3P_2	4430
Mn_4P	4177
Mo	2976
$MoNa_2O_4$	3115
MoO_2	2983
MoO_3	2984
MoS_2	2986
Mo_2S_3	2985
$NNaO_2$	3119
$NNaO_3$	3118
NNb	3244
NO	50
NO_2	52
NO_3Rb	3788
NO_3Tl	4078
NTa	4095
NTi	4340
NV	867
NZr	5286
N_2	45
$N_2Na_2O_2$	3075
$N_2Na_2O_4$	3148
N_2O	49
N_2O_3	51
N_2O_4Sr	4014
N_2O_5	53
N_2O_6Pb	3843
N_2O_6Sr	4012
$N_2O_9S_2$	3275
N_2S_{11}	4726
N_2S_2	1749
N_2S_4	4220
N_3Na	3039
N_3NaO_4	3087
N_3Rb	3780
N_3Tl	4070
$N_4Na_2O_2$	3085
N_4O	3271
$N_4O_{12}Ti$	4339
N_4O_2	3294
N_4S_4	4222
N_4Se_4	4219
N_4Si_3	2446
$N_6Na_3O_{12}Rh$	3056
N_6Pb	3828
N_6Pb	3829
N_6S_5	3490
N_6Sr	4002
N_9Sb	4047
Na	3038
NaO_2	3117
NaO_3	3121
NaO_3P	3113
NaO_3V	3110
NaO_4Re	3134
Na_2O	3123
Na_2O_2	3133
Na_2O_3Se	3140
Na_2O_3Si	3112
Na_2O_4S	3141
$Na_2O_4S_2$	3092
Na_2O_4Se	3139
Na_2O_4W	3054
$Na_2O_5S_2$	3090
$Na_2O_6S_2$	3091
$Na_2O_7S_2$	3088
Na_2P_5	1678
Na_2S	3143
Na_2S_2	3089
Na_2S_4	3149
Na_2S_5	3129
Na_3O_4P	3164
Na_4O_4Si	3126
Na_4O_6Xe	3131
$Na_4O_7P_2$	3138
Nb	3242
NbO	3246
$NbSi_4$	3247
Nb_2O_5	3245
Nb_3Sn	4489
Nd	3192
Ne	3201

Список литературы

1. 1,2,4-Триазины. ВИНИТИ. Итоги науки и техники. Серия Органическая химия. т.22. М., 1990.
2. Advanced Materials. №15. 2000.
3. Advances in heterocyclic chemistry. Vol.3. 1964.
4. Agrawal J.P., Hodgson R.D. Organic chemistry of explosives. 2007.
5. Angewandte Chemie International Edition Engl. Vol.27. №4. 1988.
6. Angewandte Chemie International Edition. Vol.3. №5, 1964.
7. Angewandte Chemie International Edition. Vol.43, 2004.
8. Angewandte Chemie. Vol.116. №37, 2004.
9. Annual Reports on the Progress of Chemistry, Section A: Inorganic Chemistry. Vol.100. 2004.
10. Archives of pharmacal research. Vol.25. №6. 2002.
11. Armarego W. L. F. Purification of Laboratory Chemicals. 5 ed. 2003.
12. Barceloux D.G., Facep F.F. Medical toxicology of natural substances. 2008.
13. Beilsteins Handbuch der Organischen Chemie. Dritte ungearbeitete Auflage. 3 Band. Aromatische Reihe: aldehyde, ketone, chinone, campherartren, terpene, atherische ole, harze und balsame, glykoside, bitterstoffe und indifferente stoffe, farbstoffe, gerbst.
14. Beilsteins Handbuch der Organischen Chemie. Dritte ungearbeitete Auflage. 4 Band. Aromatische Reihe. Hamburg und Leipzig: Ferlag von Leopold Voss, 1899.
15. Beilsteins Handbuch der Organischen Chemie. Vierte Auflage. 7 Band. Berlin: Verlag von Julius Springer, 1925.
16. Beilsteins Handbuch der Organischen Chemie. Vierte Auflage. 8 Band. Berlin: Verlag von Julius Springer, 1925.
17. Beilsteins Handbuch der Organischen Chemie. Vierte Auflage. 9 Band. Berlin: Verlag von Julius Springer, 1926.
18. Bertrand G. Carbene Chemistry. 2002.
19. Bhakuni D.S., Rawat D.S. Bioactive Marine Natural Products. 2005.
20. Binneweis M., Milke E. Thermochemical Data of Elements and Compounds. 2ed, 2002.
21. Biological Reference Data on CD(SD)IGS Rats - 2002/2003. 2002-2003.
22. Bioorganic and medicinal chemistry letters. №10. 2000.
23. Bioorganic and Medicinal Chemistry. Vol.11. 2003.
24. Brazilian Journal of Medical and Biological Research. Vol.31. №10. 1998.
25. Bulletin on Narcotics. Vol.VIII. №1. 1956.
26. Buschmann H., Christoph T., Friderichs E., Maul C., Sundermann B. Analgesics from Chemistry and Pharmacology to Clinical Application. 2002.
27. Catalog handbook of fine chemicals Aldrich. 1992-1993.
28. Chemical and Pharmaceutical Bulletin. Vol.33. №11. 1985.
29. Chemical Communications (London). №16. 1968.
30. Chemical Communications 2005.
31. Chemical Research in Toxicology. Vol.4. №2. 1991.
32. Chemical Reviews. Vol.102. №4. 2002.
33. Chemical Reviews. Vol.102. №7. 2002.
34. Chemical Reviews. Vol.106. №1. 2006.
35. Chemical Reviews. Vol.69. №5. 1969.
36. Chemical Reviews. Vol.95. №6. 1995.
37. Chemical Reviews. Vol.96. №1. 1996.
38. Chemical Reviews. Vol.96. №5. 1996.
39. Chemicke Listy. Vol. 98. 2004 (журнал).
40. Chemistry – A European Journal. Vol.10v 2004.
41. Chivers T. A guide to chalcogen-nitrogen chemistry. 2005.
42. Christe K.O., Ashwani V. Volume 2: History of the AFRL/USC DARPA Program on Polynitrogen Chemistry. Final Report, 2004.
43. Clarke's isolation and identification of drugs. 2ed, London: Pharmaceutical press, 1986.
44. Comprehensive coordination chemistry. Vol.3, editor in chief Wilkinson S.G.,1987.
45. Comprehensive coordination chemistry. Vol.5, 1987.
46. Comprehensive heterocyclic chemistry. Vol.1 editors in chief Katrizky A.R., Rees C.W., 1997.
47. Comprehensive heterocyclic chemistry. Vol.2 editors in chief Katrizky A.R., Rees C.W., 1997.
48. Comprehensive heterocyclic chemistry. Vol.3 editors in chief Katrizky A.R., Rees C.W., 1997.
49. Comprehensive heterocyclic chemistry. Vol.4 editors in chief Katrizky A.R., Rees C.W., 1997.
50. Comprehensive heterocyclic chemistry. Vol.5 editors in chief Katrizky A.R., Rees C.W., 1997.

51. Comprehensive heterocyclic chemistry. Vol.6 editors in chief Katrizky A.R., Rees C.W., 1997.
52. Comprehensive heterocyclic chemistry. Vol.7 editors in chief Katrizky A.R., Rees C.W., 1997.
53. CRC Handbook of Chemistry and Physics. CRC Press, 2002.
54. Dean J.A. Lange's handbook of chemistry. 1999.
55. Dictionary of organic compounds. Vol.1, Abadole-Cytosine, New York, 1953.
56. Dictionary of organic compounds. Vol.2, D.A.-Hystasarin, New York, 1953.
57. Dictionary of organic compounds. Vol.4, Obaculactone-Zymosterol, New York, 1953.
58. Eicher T., Hauptmann S. The chemistry of heterocycles. 2ed, 2003.
59. Ellison D.H. Handbook Of Chemical And Biological Warfare Agents. 2000.
60. Ellison D.H. Handbook Of Chemical And Biological Warfare Agents. 2ed., 2008.
61. Encyclopedia of explosives and related items. by Fedoroff B.T., Aaronson H.A., Reese E.F., Sheffield O.E., Clift G.D. Vol. 1. 1960.
62. Encyclopedia of explosives and related items. Vol.2 New Jersey 1962.
63. Encyclopedia of explosives and related items. Vol.3 New Jersey 1966.
64. Encyclopedia of explosives and related items. Vol.7 New Jersey 1975.
65. Encyclopedia of explosives and related items. Vol.8, 1978.
66. Encyclopedia of inorganic chemistry, editor R. Bruce King, 10 volume set, 2 Ed., 2005.
67. Energetic materials: Production, processing and characterization. Karlsruhe, 1998.
68. Environmental Health Perspectives. Vol.60. 1985.
69. European Journal of Pharmacology. Vol.33. 1975.
70. Flick E.W. Industrial solvent handbook. 5ed, 1998.
71. Forensic Science International. Vol.87, 1997.
72. Gokel G.W., Korzeniowski S.H. Macrocyclic polyether syntheses. Berlin-New York, 1982.
73. Gupta R.C. Handbook of Toxicology of Chemical Warfare Agents. Elsevier, 2009.
74. Haiges R., Schneider S., Schroer T., Chrite K.O. New High Energy Density Materials. Report 23.04.2004.
75. Hall D.G. Boronic Acids. 2005.
76. Handbook of Chemistry and Physics. CRC Press, Inc., 2002.
77. Heim R. Synthese und Pharmakologie potenter 5-HT2A-Rezeptoragonisten mit N-2-Methoxybenzyl-Partialstruktur. Dissertation, Berlin, 2003.
78. Hoenig S.L. Compendium of chemical warfare agents. 2007.
79. Holleman A.F., Wiberg E., Wiberg N. Lehrbuch der Anorganischen Chemie. Berlin: Walter de Gruyter, 1995.
80. Houben-Weyl Methoden der organischen Chemie. Bd. E5b CARBOXYLIC ACID, DERIVATIVES, Thieme Verlag, Stuttgart, 1985.
81. Houben-Weyl Methoden der organischen Chemie. Bd. E8d HETARENES: 5-MEMBERED RINGS WITH 2+ HETEROATOMS, Thieme Verlag, Stuttgart, 1992.
82. Houben-Weyl Methods in Organic Chemistry. vol.E-10a ORGANOFLUORINE COMPOUNDS, Thieme Verlag, Stuttgart, 1998.
83. Housecroft C.E., Sharpe A.G. Inorganic Chemistry. 2ed., 2005.
84. Inorganic Chemistry. Vol.11. №4. 1972.
85. Inorganic Chemistry. Vol.12. №11. 1973.
86. Inorganic Chemistry. Vol.13. №5. 1974.
87. Inorganic Chemistry. Vol.14. №9. 1975.
88. Inorganic Chemistry. Vol.15. №1, 1976.
89. Inorganic Chemistry. Vol.15. №6. 1976.
90. Inorganic Chemistry. Vol.16. №2. 1977.
91. Inorganic Chemistry. Vol.16. №4. 1977.
92. Inorganic Chemistry. Vol.16. №9. 1977.
93. Inorganic Chemistry. Vol.19. №10. 1980.
94. Inorganic Chemistry. Vol.19. №11. 1980.
95. Inorganic Chemistry. Vol.19. №6. 1980.
96. Inorganic Chemistry. Vol.20. №12. 1981.
97. Inorganic Chemistry. Vol.21. №12. 1982.
98. Inorganic Chemistry. Vol.21. №5. 1982.
99. Inorganic Chemistry. Vol.22. №21. 1983.
100. Inorganic Chemistry. Vol.23. 1984.
101. Inorganic Chemistry. Vol.23. №14. 1984.
102. Inorganic Chemistry. Vol.24. №14. 1985.
103. Inorganic Chemistry. Vol.25. №11. 1986.
104. Inorganic Chemistry. Vol.30. №23. 1991.
105. Inorganic Chemistry. Vol.40. №10. 2001.
106. Inorganic Chemistry. Vol.40. №14. 2001.

107. Inorganic Chemistry. Vol.42. №2. 2003.
108. Inorganic Chemistry. Vol.44. №12. 2005.
109. Inorganic Chemistry. Vol.8. №11. 1969.
110. Inorganic Chemistry. Vol.9. №6. 1970.
111. Janiak C., Klapotke T.M., Meyer H.-J. Moderne Anorganische Chemie. Berlin: Walter de Gruyter, 2003.
112. Journal fur Praktische Chemie. Vol.52. №1. 14 Dezember 1895.
113. Journal of Agricultural and Food Chemistry. Vol.13. №4. 1965.
114. Journal of Energetic Materials. Vol.1. 1983.
115. Journal of Fluorine Chemistry. Vol.72. 1995.
116. Journal of Medicinal Chemistry. Vol.10. 1967.
117. Journal of Medicinal Chemistry. Vol.17. №10. 1974.
118. Journal of Medicinal Chemistry. Vol.18. №3. 1975.
119. Journal of Medicinal Chemistry. Vol.19. №6. 1976.
120. Journal of Medicinal Chemistry. Vol.25. №10. 1982.
121. Journal of Medicinal Chemistry. Vol.34. №7. 1991.
122. Journal of Medicinal Chemistry. Vol.38. №18. 1995.
123. Journal of Medicinal Chemistry. Vol.39. №15. 1996.
124. Journal of Medicinal Chemistry. Vol.44. №6. 2001.
125. Journal of Medicinal Chemistry. Vol.45. №20. 2002.
126. Journal of Medicinal Chemistry. Vol.46. №19. 2003.
127. Journal of Medicinal Chemistry. Vol.46. №9. 2003.
128. Journal of Medicinal Chemistry. Vol.48. №2. 2005.
129. Journal of Medicinal Chemistry. Vol.8. №2. 1965.
130. Journal of Molecular Recognition. Vol.10. 1997.
131. Journal of natural products. Vol.66. №6. 2003.
132. Journal of Natural Products. Vol.45. №3. 1982.
133. Journal of Natural Products. Vol.50. №6, 1987.
134. Journal of Neurochemistry. Vol.65. №1. 1995.
135. Journal of Organic Chemistry. Vol.37. №19. 1972.
136. Journal of Organic Chemistry. Vol.42. №10. 1977.
137. Journal of Organic Chemistry. Vol.53. №22. 1988.
138. Journal of Organic Chemistry. Vol.55. №25. 1990.
139. Journal of Organic Chemistry. Vol.57. №2. 1992.
140. Journal of the American Chemical Society. Vol.101. №7. 1979.
141. Journal of the American Chemical Society. Vol.108. №16. 1986.
142. Journal of the American Chemical Society. Vol.112. №4. 1990.
143. Journal of the American Chemical Society. Vol.113. №10. 1991.
144. Journal of the American Chemical Society. Vol.113. №11. 1991.
145. Journal of the American Chemical Society. Vol.115. №5. 1993.
146. Journal of the American Chemical Society. Vol.116. №13. 1994.
147. Journal of the American Chemical Society. Vol.117. №40. 1995.
148. Journal of the American Chemical Society. Vol.123. №26. 2001.
149. Journal of the American Chemical Society. Vol.123. №35. 2001.
150. Journal of the American Chemical Society. Vol.124. №46. 2002.
151. Journal of the American Chemical Society. Vol.125. №29. 2003.
152. Journal of the American Chemical Society. Vol.125. №38. 2003.
153. Journal of the American Chemical Society. Vol.125. №44. 2003.
154. Journal of the American Chemical Society. Vol.53. August 1931.
155. Journal of the American Chemical Society. Vol.82. №21. 1960.
156. Journal of the American Chemical Society. Vol.86. №18. 1964.
157. Journal of the American Chemical Society. Vol.88. №24. 1966.
158. Journal of the American Chemical Society. Vol.89. №23. 1967.
159. Journal of the American Chemical Society. Vol.90. №7. 1968.
160. Journal of the American Chemical Society. Vol.92. №22. 1970.
161. Journal of the American Chemical Society. Vol.97. №2. 1975.
162. Journal of the Indian Chemical Society. Vol.82. February 2005.
163. Judd C.I., Leiser H.A., LaFrentz J.W., Hoya W.K. Chemical Study - Synthesis of Incapacitating Agents. Report Edgewood Arsenal, 18 october 1964.
164. Katritzky A.R., Rees C.W. Comprehensive heterocyclic chemistry. Vol.5. 1997.
165. Ketchum J.C. Chemical Warfare: Secrets Almost Forgotten. 2006.
166. Klinicka biochemie a metabolismus. №1. 2005.
167. Li J.J., Johnson D.S., Sliskovic D.R., Roth B.D. Contemporary Drug Synthesis. 2004.

168. Liebigs Annalen der Chemie. 1982.
169. Life Sciences. Vol.65. №15. 1999.
170. Mackay D., Shiu W.Y., Ma K.-C., Lee S.C. Handbook of Physical-Chemical Properties and Enviromental Fate for Organic Chemacals. 2ed. Vol.1. CRC Press, 2006.
171. Mackay D., Shiu W.Y., Ma K.-C., Lee S.C. Handbook of Physical-Chemical Properties and Enviromental Fate for Organic Chemacals. 2ed. Vol.2. CRC Press, 2006.
172. Mackay D., Shiu W.Y., Ma K.-C., Lee S.C. Handbook of Physical-Chemical Properties and Enviromental Fate for Organic Chemacals. 2ed. Vol.3. CRC Press, 2006.
173. Mackay D., Shiu W.Y., Ma K.-C., Lee S.C. Handbook of Physical-Chemical Properties and Enviromental Fate for Organic Chemacals. 2ed. Vol.4. CRC Press, 2006.
174. Macromolecules. Vol.36. №15. 2003.
175. Marine Drugs. Vol.1. 2004.
176. Marine Drugs. Vol.8. 2010.
177. Marine Natural Products. Volume editor Hiromasa Kiyota. Springer, 2006.
178. Mills T. III, Roberson J.C. Instrumental data for drug analysis. 2 ed. Vol.1. 1993.
179. Mitchell H. Sweeteners and Sugar Alternatives in Food Technology. 2006.
180. Mycological Research. Vol.107. №2. 2003.
181. Myrtha Naf Pharmacokinetics and analgesic potency of delta-9-tetrahydrocannabinol (THC). (диссертация) Luzern, 2004.
182. Neilson A.H. The Handbook of Environmental Chemistry. Vol. 3. Berlin, 2002.
183. Neve K.A. The Dopamine Receptors. 2ed. Humana Press, 2010.
184. New, centrally acting dopaminergic agents with an improved oral bioavailability: synthesis and pharmacological evaluation. 2000.
185. Nuclear Physics A. Vol.729. Issue 1. 1 December, 2003.
186. Olah G.A., Klumpp D.A. Superelectrophiles and their chemistry. Wiley, 2008.
187. Olah G.A., Prakash G.K.S., Molnar A., Sommer J. Superacid chemistry. 2ed. Wiley, 2009.
188. Organic Letters. Vol.7. №19. 2005.
189. Perry's Chemical Engineers' handbook. 7 ed. 1999.
190. Pharmaceutical Chemistry Journal. Vol.12. 1978.
191. Pharmacological Reviews. Vol.51. №2. 1999.
192. Pharmacology Biochemistry & Behavior. Vol.26. 1987.
193. Possible Long-Term Health Effects of Short-Term Exposure to Chemical Agents. Volume 1: Anticholinesterases and Anticholinergics. Washington, 1982.
194. Possible Long-Term Health Effects of Short-Term Exposure to Chemical Agents. Volume 2: Cholinesterase Reactivators, Psychochemicals, and Irritants and Vesicants. Washington, 1984.
195. Potential military chemical/biological agents and compounds. Washington: Departament of the Army, 1990.
196. Problems of Drug Dependence 1991: Proceeding of the 53rd Annual Scientific Meeting The Committee on Problems of Drug Dependence. 1992.
197. Proceedings of the National Academy of Sciences. Vol.103. №14. 2006.
198. Proceedings of the National Academy of Sciences. Vol.103. №27. 2006.
199. Propellants, Explosives, Pyrotechnics. Vol.30. №2. 2005.
200. Propellants, Explosives, Pyrotechnics. Vol.31. №4. 2006.
201. Pure and Applied Chemistry. Vol.51. 1979.
202. Pure and Applied Chemistry. Vol.54. №10. 1982.
203. Pure and Applied Chemistry. Vol.58. №2. 1986.
204. Pure and Applied Chemistry. Vol.58. №5. 1986.
205. Pure and Applied Chemistry. Vol.65. №1. 1993.
206. Pure and Applied Chemistry. Vol.74. №7. 2002.
207. Quantitative Structure Activity Relationships of Analgesics, Narcotic Antagonists and Hallucinogens. 1978.
208. Reagents. Chemicals. Diagnostics. Merck, 1996.
209. Research on new chemical incapacitating agents. Part I. Report, 30 jun 1964.
210. Rocnik LXXIV. №5-6. 2005.
211. Rocnik LXXVII. №4. 2008.
212. Russian Journal of Coordination Chemistry. Vol.28. № 5. 2002.
213. Russian Journal of Coordination Chemistry. Vol.29. №11. 2003.
214. Schlager N., Weisblatt J., Newton D.E. Chemical Compounds. 2006.
215. Shirley D.A. Preparation of organic intermediates. 1961.
216. Shulgin Alexander and Ann. Phenethylamines I Have Known And Loved: A Chemical Love Story. (PIHKAL).
217. Shulgin Alexander and Ann. Tryptamines i Have Known And Loved: The Chemistry Continues. (TIHKAL).

218. Siedell F.R. et al. Dimethylheptyl-delta-6a-10a-tetrahydrocannabinol: effect after parenteral administration to man. Report Edgewood Arsenal, december 1972.
219. Sittig M. Pharmaceutical Manufacturing Encyclopedia. 2ed. Westwood, 1988.
220. Smallwood I.M. Handbook of organic solvent properties. 1996.
221. Smithsonian physical tables. 2003.
222. Superbases for Organic Synthesis: Guanidines, Amidines, Phosphazenes and Related Organocatalysts. editor Ishikawa T., Wiley, 2009.
223. Synthetic Analgesics. Part I, Pergamon Press, 1960.
224. Synthetic Analgesics. Part IIA, Pergamon Press, 1966.
225. Takahashi E. Risk Assesment of Marine Algal Toxins on Humans and Dugongs. Australia, 2007.
226. Temperaturstabile Elektride. Cryptand-Chemie mit Alkaliden und Elektronen. 2005.
227. Tetrahedron Letters. Vol.26. №50.1985.
228. Tetrahedron. Vol.23. 1967.
229. Tetrahedron. Vol.40. №23. 1984.
230. The Journal of cell biology. Vol.36. 1968.
231. The Journal Toxicological Sciences. Vol.21. Suppl. II. 1996.
232. The Merck Index. 11th ed. Merck & Company, 1989.
233. The syntesis and characterization of energetic materials from sodium azide. 2004.
234. Thermochimica Acta 384. 2002.
235. Turova N.Ya., Turevskaya E.P., Kessler V.G., Yanovskaya M.I The chemistry of metal alcoxides. 2002.
236. Usamriid's medical management of biological casualties handbook. 4ed. 2001.
237. Vanderah T.A. Chemistry of superconductor materials. 1992.
238. Vogel A. I. Practical organic chemistry. Norfolk, 1974.
239. Wasserscheid P., Welton T. Ionic Liquids in Synthesis. 2002.
240. Wilson W.W., Haiges R., Boatz J.A., Christe K.O. Synthesis and Characterization of z-N3NFO+ and e-N3NFO+. Report 25.01.2007.
241. Yalkowsky S.H., Yan H. Handbook of aqueous solubility data. CRC Press, 2003.
242. Yu S.J. The Toxicology and Biochemistry of insecticides. CRC Press, 2008.
243. Zeitschrift fur Anorganische und Allgemeine Chemie. Vol.634. 2008.
244. Абдрахманова Н.Г. Фармакологическая характеристика некоторых эфиров алкенилфосфоновой кислоты. Автореф. дисс. на соиск. уч. ст. канд. мед. наук. Казань, 1972.
245. Абрамзон А.А. Поверхностно-активные вещества: Свойства и применение. Л.: Химия, 1981.
246. Автократова Т.Д. Аналитическая химия рутения. М.: ИАН СССР, 1962.
247. Авторское свидетельство SU 736583.
248. Агрономов А. Е. Избранные главы органической химии. М.: Химия, 1990.
249. Агрономов А.Е., Шабаров Ю.С. Лабораторные работы в органическом практикуме. М., 1974.
250. Ажгихин И.С., Шпаков Ю.Н., Кипиани Р.Е., Гандель В.Г. Морская фармация. Кишинев: Штиинца, 1982.
251. Азаров В.И., Буров А.В., Оболенская А.В. Химия древесины и синтетических полимеров. СПб.:СПбЛТА 1999.
252. Айлер Р. Химия кремнезема. Ч.1 М.: Мир, 1982.
253. Айлер Р. Химия кремнезема. Ч.2 М.: Мир, 1982.
254. Алабышев А.Ф., Грачев К.Я., Зарецкий С.А., Лантратов М.Ф. Натрий и калий (получение, свойства и применение). Л.: ГНТИХЛ, 1959.
255. Александров В.Н., Емельянов В.И. Отравляющие вещества. 2-е изд. Под ред. Сокольского Г.А. М.: Военное издательство, 1990.
256. Алексеенко В.А. Экологическая химия. М., 2000.
257. Альберт А. Избирательная токсичность. Т.1 М.: Медицина, 1989.
258. Альберт А. Избирательная токсичность. Т.2 М.: Медицина, 1989.
259. Альберт А., Сержент Е. Константы ионизации кислот и оснований. М.-Л.: Химия, 1964.
260. Амелин А.Г., Яшке Е.В. Производство серной кислоты. М.: Высшая школа, 1980.
261. Аналитическая химия урана. М.: ИАН, 1962.
262. Англо-русский химико-технологический словарь. М.: ГИТТЛ, 1953.
263. Андреас Ф., Гребе К. Химия и технология пропилена. Л.: Химия, 1973.
264. Андрианов К.А. Кремнийорганические соединения. М.: ГНТИХЛ, 1955.
265. Антонов Н.С. Химическое оружие на рубеже двух столетий. М., 1994.
266. Антонова М.М., Морозова Р.А. Препаративная химия гидридов. Киев: Наукова думка, 1976.
267. Антоновский В.Л. Химия пероксинитратов - компонентов фотохимического смога. М., 1989.
268. Арзамасов Б.Н., Брострем В.А., Буше Н.А. и др. Конструкционные материалы: Справочник. М.: Машиностроение, 1990.
269. Ахадов Я.Ю. Диэлектрические параметры чистых жидкостей. М.: Издательство МАИ, 1999.
270. Ахметов Б.В. Задачи и упражнения по физической и коллоидной химии. Л.: Химия, 1989.

271. Ахметов Н.С. Общая и неорганическая химия. М.: Высшая школа, 2001.
272. Бабакин Б.С., Стефанчук В.И., Ковтунов Е.Е. Альтернативные хладагенты и сервис холодильных систем на их основе. М.: Колос, 2000.
273. Бабаханян Р.В. Токсикология ряда новых фосфорорганических соединений. автореф. дисс. на соиск. уч.ст. канд. мед. наук. Л., 1973.
274. Бабаян Э.А., Гаевский А.В., Бардин Е.В. Правовые аспекты оборота наркотических, психотропных, сильнодействующих, ядовитых веществ и прекурсоров. М.: МЦФЭР, 2000.
275. Бабаян Э.А., Гаевский А.В., Бардин Е.В. Правовые аспекты оборота наркотических, психотропных, сильнодействующих, ядовитых веществ и прекурсоров. Ч.2. М., 2004.
276. Бабаян Э.А., Гаевский А.В., Бардин Е.В. Правовые аспекты оборота наркотических, психотропных, сильнодействующих, ядовитых веществ и прекурсоров. Ч.2. М.: МЦФЭР, 2002.
277. Бабичев Ф.С., Ковтуненко В.А. Химия изоиндола. Киев: Наукова думка 1983.
278. Багал Л.И. Химия и технология инициирующих взрывчатых веществ. М., 1975.
279. Багрий Е.И. Адамантаны: получение, свойства, применение. М.: Наука, 1989.
280. Бадюгин И.С. Экстремальная токсикология. М.: ГЭОТАР-Медиа, 2006.
281. Барштейн Р.С., Кирилович В.И., Носовский Ю.Е. Пластификаторы для полимеров. М.: Химия, 1982.
282. Басаргин Н.Н., Розовский Ю.Г. Новые органические реагенты в анализе благородных металлов. М.: Металлургия, 1982.
283. Беленький Е.Ф., Рискин И.В. Химия и технология пигментов. Л.: ГНТИХЛ, 1960.
284. Беликов В.Г. Учебное пособие по фармацевтической химии. М.: Медицина, 1979.
285. Белова А.В. Руководство к практическим занятиям по токсикологической химии. М.: Медицина, 1967.
286. Белозерский Н.А. Карбонилы металлов. М.: ГНТИЛЧЦМ, 1958.
287. Белоусов Ю.Б., Моисеев В.С., Лепахин В.К. Клиническая фармакология и фармакотерапия. М.: Универсум Паблишинг, 1997.
288. Беляев Е.Ю., Гидаспов Б.В. Ароматические нитрозосоединения. Л.: Химия, 1989.
289. Березов Т.Т., Коровкин Б.Ф. Биологическая химия. М.: Медицина, 1988.
290. Березовский В.М. Химия витаминов. М.: Пищевая промышленность, 1973.
291. Беспалов А.Ю., Звартау Э.Э. Нейрофармакология антагонистов NMDA-рецепторов. С-Пб.: Невский диалект, 2000.
292. Биоорганическая химия. Т.24. №10. 1998.
293. Биотехнология. №5. 1987.
294. Биохимия психозов. М.: ГИМЛ, 1963.
295. Бирун А.М. Практикум по органической химии. М., 1961.
296. Блюменталь У.Б. Химия циркония. М.: ИИЛ, 1963.
297. Боголицин К.Г., Резников В.М. Химия сульфитных методов делигнификации древисины. М.: Экология 1994.
298. Боевые химические вещества: Учебник. М.: Военное издательство МО СССР, 1968.
299. Большой энциклопедический словарь. т.1. Под ред. Прохорова А.М., М.: Советская энциклопедия, 1991.
300. Большой энциклопедический словарь. т.2. Под ред. Прохорова А.М., М.: Советская энциклопедия, 1991.
301. Борисова Л.В., Ермаков Е.Н. Аналитическая химия рения. М.: Наука, 1974.
302. Бороян Р.Г. Простагландины: взгляд на будущее. М.: Знание, 1983.
303. Буданов В.В., Макаров С.В. Химия серосодержащих восстановителей (ронгалит, дитионит, диоксид тиомочевины). М.: Химия, 1994.
304. Бургер К. Органические реагенты в неорганическом анализе. М.: Мир, 1975.
305. Бусев А. И. Синтез новых органических реагентов для неорганического анализа. М.: Издательство московского университета, 1972.
306. Бусев А.И., Иванов В.М. Аналитическая химия золота. М.: Наука, 1973.
307. Бьюкенен Дж. Г. Цианистые соединения и их анализ. Л., 1933.
308. Бюлер К., Пирсон Д. Органические синтезы. Ч.1. М.: Мир, 1973.
309. Бюлер К., Пирсон Д. Органические синтезы. Ч.2. М.: Мир, 1973.
310. Вайсбергер А., Проскауэр Э., Риддик Дж., Туис Э. Органические растворители: Физические свойства и методы очистки. М.: ИЛ, 1958.
311. Валкер Д.Ф. Формальдегид. 1953.
312. Варгафтик Н.Б. Справочник по теплофизическим свойствам газов и жидкостей. М.: Наука, 1972.
313. Вартанян Р.С. Синтез основных лекарственных средств. М.: МИА, 2004.
314. Вацулик П. Химия мономеров. Т.1. М.: ИИЛ, 1960.
315. Вдовенко В.М., Дубасов Ю.В. Аналитическая химия радия. Л.: Наука, 1973.
316. Везер В. Фосфор и его соединения. М.: ИИЛ, 1962.

317. Вейганд К. Методы эксперимента в органической химии. Ч.2. М., 1952.
318. Вейганд-Хильгетаг Методы эксперимента в органической химии. М., 1968.
319. Верховская З.Н. Дифенилолпропан. М.: Химия 1971.
320. Верятин У.Д., Маширев В.П., Рябцев Н.Г., Тарасов В.И., Рогозкин Б.Д., Коробов И.В. Термодинамические свойства неорганических веществ. Справочник. М.: Атомиздат, 1965.
321. Веселовская Н.В., Коваленко А.Е. Наркотики: свойства, действие, фармакокинетика, метаболизм. М.: Триада-Х, 2000.
322. Вестник ДВО РАН. №3. 2004.
323. Вестник Российской Академии медицинских наук. №9. 2002.
324. Ветлугина Л.А., Никитина Е.Т. Противогрибковые полиеновые антибиотики. Алма-Ата: Наука, 1980.
325. Виторский А.П. Токсикологические и некоторые фармакологические свойства бета-замещенных пропионитрилов. (автореферат). Минск, 1963.
326. Военная токсикология, радиобиология и медицинская защита. Под ред. Куценко С.А. С-Пб.: Фолиант, 2004.
327. Войткевич С.А. 865 душистых веществ для парфюмерии и бытовой химии. М.: Пищевая промышленность, 1994.
328. Волков А.И., Жарский И.М. Большой химический справочник. Минск: Современная школа, 2005.
329. Волков В.А., Вонский Е.В., Кузнецова Г.И. Выдающиеся химики мира. М.: Высшая школа, 1991.
330. Волков В.Л., Сыркин В.Г., Толмасский И.С. Карбонильное железо. М.: Металлургия, 1969.
331. Волчо К.П., Рогоза Л.Н., Салахутдинов Н.Ф., Толстиков А.Г., Толстиков Г.А. Препаративная химия терпеноидов. Часть 1: бициклические монотерпеноиды. Новосибирск: Издательство СО РАН, 2005.
332. Волчо К.П., Рогоза Л.Н., Салахутдинов Н.Ф., Толстиков Г.А. Препаративная химия терпеноидов. Часть 2(1): моноциклические монотерпеноиды. Новосибирск: Издательство Арт-Авеню, 2008.
333. Волынец В.Ф., Волынец М.П. Аналитическая химия азота. М.: Наука, 1977.
334. Воронков М.Г., Дьяков В.М. Силатраны. Новосибирск, 1978.
335. Воронков М.Г., Зелчан Г.И., Лукевиц Э.Я. Кремний и жизнь. Биохимия, фармакология и токсикология соединений кремния. Рига: Зинатне, 1978.
336. Воскресенский П.И., Каверина А.А., Парменов К.Я., Цветков Л.А., Эпштейн Д.А. Справочник по химии. 4 изд. М.: Просвещение, 1978.
337. Вредные вещества в промышленности: Справочник для химиков, инженеров и врачей. 7-е изд. Т.1. Л.: Химия, 1976.
338. Вредные вещества в промышленности: Справочник для химиков, инженеров и врачей. 7-е изд. Т.2. Л.: Химия, 1976.
339. Вредные вещества в промышленности: Справочник для химиков, инженеров и врачей. 7-е изд. Т.3. Л.: Химия, 1976.
340. Вредные химические вещества: Галоген- и кислородсодержащие органические соединения. Справочник, СПб.: Химия, 1994.
341. Вредные химические вещества: Неорганические соединения элементов V-VIII групп. Справочник. Л., 1989.
342. Вредные химические вещества: Радиоактивные вещества. Справочник. Л., 1990.
343. Вредные химические вещества: Углеводороды, галогенпроизводные углеводородов. Справочник. Л.: Химия, 1990.
344. Гайле А.А., Залищевский Г.Д. N-метилпирролидон. СПб.: Химиздат, 2005.
345. Гайле А.А., Сомов В.Е., Залищевский Г.Д. Морфолин и его производные. СПб.: Химиздат, 2007.
346. Гареев Г.А., Свирская Л.Г. Химия нитрометана. Новосибирск: Наука, 1995.
347. Гаттерман Л., Виланд Г. Практические работы по органической химии. 5-е изд., М.-Л.: ГНТИХЛ, 1948.
348. Герасимов Я.И., Древинг В.П., Еремин Е.Н. Киселев А.В., Лебедев В.П., Панченков Г.М., Шлыгин А.И. Курс физической химии. Т.2. М.: Химия, 1973.
349. Гершкович А.А., Кибирев В.К. Синтез пептидов: Реагенты и методы. Киев: Наукова думка, 1987.
350. Гетероциклические соединения. Т.2. Под ред. Эльдерфилда Р. М.: ИИЛ, 1954.
351. Гетероциклические соединения. Т.3. М.: ИИЛ, 1954.
352. Гетероциклические соединения. Т.6. Под ред. Эльдерфилда Р. М.: ИИЛ, 1960.
353. Гетероциклические соединения. Т.8. Под ред. Эльдерфилда Р. М.: Мир, 1969.
354. Гефтер Е.Л. Фосфорорганические мономеры и полимеры. М.: ИАН СССР, 1960.
355. Гибало И.М. Аналитическая химия ниобия и тантала. М.: Наука, 1967.
356. Гидриды переходных металлов. М.: Мир, 1975.

357. Гинзбург С.И., Езерская Н.А., Прокофьева И.В., Федоренко Н.В., Шленская В.И., Бельский Н.К. Аналитическая химия платиновых металлов. М.: Наука 1972.
358. Гитис С.С., Глаз А.И., Иванов А.В. Практикум по органической химии: Органический синтез. М.: Высшая школа, 1991.
359. Гладышев В.П., Левицкая С.А., Филлипова Л.М. Аналитическая химия ртути. М.: Наука, 1974.
360. Глинка Н.Л. Задачи и упражнения по общей химии. 26 изд. Л.: Химия, 1988.
361. Глущенко Н.Н., Плетенева Т.В., Попков В.А. Фармацевтическая химия. М.: Academa, 2004.
362. Годнева М.М., Мотов Д.Л. Химия фтористых соединений циркония и гафния. Л.: Наука, 1971.
363. Голиков С.Н., Розенгарт В.И. Фармакология и токсикология фосфорорганических соединений. Л.: Медгиз, 1960.
364. Головко А.И., Головко С.И., Зефиров С.Ю., Софронов Г.А. Токсикология ГАМК-литиков. С-Пб.: Нива, 1996.
365. Голодников Г.В. Практические работы по органическому синтезу. Л.: ИЛУ, 1966.
366. Голодников Г.В., Мандельштам Т.В. Практикум по органическому синтезу. Л.: ИЛУ, 1976.
367. Голубев И.Ф., Кияшова В.П., Перельштейн И.И., Парушин Е.Б. Теплофизические свойства аммиака. М.: Издательство стандартов, 1978.
368. Горбатенко В.И., Журавлев Е.З., Самарай Л.И. Изоцианаты: Методы синтеза и физико-химические свойства алкил-, арил- и гетерилизоцианатов. Киев: Наукова думка, 1987.
369. Гордон А., Форд Р. Спутник химика. М.: Мир, 1976.
370. Горловский Д.М., Альтшулер Л.Н., Кучерявый В.И. Технология карбамида. Л.: Химия, 1981.
371. Гороновский И.Т., Назаренко Ю.П., Некряч Е.Ф. Краткий справочник по химии. 5 изд. Киев: Наукова думка, 1987.
372. Государственная Фармакопея Российской Федерации. Ч.1. 12 изд. М.: НЦЭСМП, 2008.
373. Государственная фармакопея СССР. 10-е изд. М.: Медицина, 1968.
374. Грандберг И.И. Органическая химия: Учеб. для студ. вузов, обучающихся по агроном. спец.. 4-е изд. М.: Дрофа, 2001.
375. Грилихес С.Я. Обезжиривание, травление и полирование металлов. Л.: Машиностроение, 1983.
376. Гринвуд Н., Эрншо А. Химия элементов. Т.1, М.: БИНОМ. Лаборатория знаний, 2008.
377. Гринвуд Н., Эрншо А. Химия элементов. Т.2, М.: БИНОМ. Лаборатория знаний, 2008.
378. Грушко Я.М. Вредные органические соединения в промышленных сточных водах. 2 изд. Л.: Химия, 1982.
379. Губен И. Методы органической химии. Т.2 вып.1. М.-Л., 1941.
380. Губен И. Методы органической химии. Т.3 вып.1. М.-Л., 1934.
381. Губен И. Методы органической химии. Т.3 вып.2. М.: Главная редакция химической литературы, 1935.
382. Губен И. Методы органической химии. Т.3 вып.3. М.: Главная редакция химической литературы, 1935.
383. Губен И. Методы органической химии. Т.4 вып.1. М.-Л.: ГНТИХЛ, 1949.
384. Губен И. Методы органической химии. Т.4 вып.2. М.-Л.: ГНТИХЛ, 1949.
385. Гудлицкий М. Химия органических соединений фтора. М.: ГНТИХЛ, 1961.
386. Гурвич Я.А. Справочник молодого аппаратчика-химика. М.: Химия, 1991.
387. Гуревич Д.А. Фталевый ангидрид. М.: Химия, 1968.
388. Гусев А.И. Нанокристаллические материалы: методы получения и свойства. Екатеринбург, 1998.
389. Давыдова С.Л. Удивительные макроциклы. Л.: Химия, 1989.
390. Далин М.В., Фиш Н.Г. Белковые токсины микробов. М., 1980.
391. Дашевский М.М. Аценафтен. М.: Химия, 1966.
392. Девис М., Остин дж., Патридж Д. Витамин С: химия и биохимия. М.: Мир, 1999.
393. Девяткин В.В., Ляхова Ю.М. Химия для любознательных, или о чем не узнаешь на уроке. Ярославль:Академия Холдинг, 2000.
394. Девятнин В.А. Методы химического анализа в производстве витаминов. М.: Медицина, 1964.
395. Деньгуб В.М., Смирнов В.Г. Единицы величин. Словарь-справочник. М.: Издательство стандартов, 1990.
396. Дерягин Б.В., Федосеев Д.В. Рост алмаза и графита из газовой фазы. М.: Наука, 1977.
397. Десенко С.М., Орлов В.Д. Азагетероциклы на основе ароматических непредельных кетонов. Харьков: Фолио, 1998.
398. Джилкрист Т. Химия гетероциклических соединений. М.: Мир, 1996.
399. Джоуль Дж., Миллс К. Химия гетероциклических соединений. М.: Мир, 2004.
400. Джоуль Дж., Смит Г. Основы химии гетероциклических соединений. М.: Мир, 1975.
401. Динцес А.И., Дружинина А.В. Синтетические смазочные масла. М.: ГНТИНГТЛ, 1958.
402. Дмитриев В.В., Жиров А.И., Ласточкин А.И. Прикладная экология. М.: Издательский центр Академия, 2008.

403. Дмитриев М.Т., Казнина Н.И., Пинигина И.А. Санитарно-химический анализ загрязняющих веществ в окружающей среде. Справочник М.: Химия, 1989.
404. Днепровский А.С., Темникова Т.И. Теоретические основы органической химии. Л.: Химия, 1979.
405. Доклады академии наук. №4. 1998.
406. Доклады академии наук. Т. 328. №3. январь 1993.
407. Доклады академии наук. Т. 328. №6. февраль 1993.
408. Доклады академии наук. Т. 330. №3. май 1993.
409. Доклады академии наук. Т. 332. №4. октябрь 1993.
410. Доклады академии наук. Т. 332. №5. октябрь 1993.
411. Дональдсон Н. Химия и технология соединений нафталинового ряда. М.: ГНТИХЛ, 1963.
412. Дорофеев А.И., Федотова М.И. Практикум по неорганической химии. Л.: Химия, 1990.
413. Дорофеенко Г.Н., Садекова Е.И., Кузнецов Е.В. Препаративная химия пирилиевых солей. Ростов н/Д: Издательство Ростовского университета, 1972.
414. Дорофеенко Н., Жданов Ю.А., Дуленко В.И., Кривун С.В. Хлорная кислота и ее соединения в органическом синтезе. Ростов н/Д: Издательство Ростовского университета, 1965.
415. Досон Р., Эллиот Д., Эллиот У., Джонс К. Справочник биохимика. М.: Мир, 1991.
416. Дринберг С.А., Ицко Э.Ф. Растворители для лакокрасочных материалов: Справочное пособие. Л.: Химия 1986.
417. Другов Ю.С., Родин А.А. Мониторинг органических загрязнений природной среды. СПб.: Наука, 2004.
418. Дрюк В.Г., Карцев В.Г., Войцеховская М.А. Оксираны - синтез и биологическая активность. М., 1999.
419. Дубнов Л.В., Бахаревич Н.С., Романов А.И. Промышленные взрывчатые вещества. 3-е изд М.: Недра, 1988.
420. Дымент О.Н., Казанский К.С., Мирошников А.М. Гликоли и другие производные окисей этилена и пропилена. М.: Химия, 1976.
421. Дымов А.М., Савостин А.П. Аналитическая химия галлия. М.: Наука, 1958.
422. Дятлова Н.М., Темкина В.Я., Попов К.И. Комплексоны и комплексонаты металлов. М.: Химия, 1988.
423. Егоров Н.С. Основы учения об антибиотиках. М.: Высшая школа, 1986.
424. Езепчук Ю.В. Патогенность как функция биомолекул. М., 1985.
425. Елинов Н.П. Химическая микробиология. М., 1989.
426. Еремин С.К., Изотов Б.Н., Веселовская Н.В. Анализ наркотических средств. М.: Мысль, 1993.
427. Ефимов А.И. и др. Свойства неорганических соединений. Справочник. Л.: Химия, 1983.
428. Жаркова Г.М., Петухова Э.Е. Аналитическая химия: Качественный анализ. С-Пб.: Химия 1993.
429. Жиров А.И. Теоретические основы экологии. СПБ.-М., 2001.
430. Жунгиету Г.И. Индоксил, его аналоги и производные. Кишинев: Штиинца, 1979.
431. Жунгиету Г.И., Артеменко А.И. Гидроксамовые кислоты (N-гидроксиамиды) и их производные. Кишинев: Штиинца, 1986.
432. Жунгиету Г.И., Будылин В.А., Кост А.Н. Препаративная химия индола. Кишинев, 1975.
433. Жунгиету Г.И., Влад Л.А. Юглон и родственные 1,4-нафтохиноны. Кишинев: Штиинца, 1978.
434. Журинов М.Ж., Газалиев А.М., Фазилов С.Д. Химия эфедриновых алкалоидов. Алма-Ата: Наука, 1990.
435. Журнал аналитической химии. Т.65. №4. 2010.
436. Журнал неврологии и психиатрии. №5. 2000.
437. Журнал органической химии. №1. 2003.
438. Журнал органической химии. №12. 1997.
439. Журнал органической химии. №3. 1999.
440. Журнал органической химии. Т.39. №4. 2003.
441. Журнал органической химии. Т.41. №11. 2005.
442. Журнал органической химии. Т.5. №12. 1969.
443. Журнал прикладной химии. Т.XIV. №3. 1941.
444. Закис Г.Ф. Синтез модельных соединений лигнина: Методики. Рига: Зинатне, 1980.
445. Закусов В.В. Фармакология. М.: Медгиз, 1960.
446. Залукаев Л.П. Синтез и реакции альфа-нитрокетонов. Рига: ИАН Латвийской ССР, 1958.
447. Звягинцев О.Е., Колбин Н.И., Рябов А.Н., Автократова Т.Д., Горюнов А.А. Химия рутения. М.: Наука, 1965.
448. Зеймаль Э.В., Шелковников С.А. Мускариновые холинорецепторы. Л.: Наука, 1989.
449. Зеликман А.Н. Молибден. М.: Металлургия, 1970.
450. Зеликман А.Н., Никитина Л.С. Вольфрам. М.: Металлургия, 1978.
451. Зотов А.Т. Мочевина. М.: ГНТИХЛ, 1963.

452. Зотов С.Б., Тужиков О.И. Яды: Физиологически активные соединения. Волгоград: Политехник, 2005.
453. Иванов В.М., Семененко К.А., Прохорова Г.В., Симонов Е.Ф. Натрий. М.: Наука, 1986.
454. Иванова М.А., Кононова М.А. Химический демонстрационный эксперимент. М.: Высшая школа, 1969.
455. Иванова Р.В. Химия и технология галлия. М.: Металлургия, 1973.
456. Иванов-Есипович Н.К. Физико-химические основы производства радиоэлектронной аппаратуры. М.: Высшая школа, 1979.
457. Иванский В.И. Химия гетероциклических соединений. М.: Высшая школа, 1978.
458. Ившин В.П., Полушин Р.В. Диоксины и диоксиноподобные соединения. Йошкар-Ола, 2004.
459. Избранные методы синтеза и модификации гетероциклов. Т.1. IBS PRESS, 2003.
460. Известия Академии наук Латвийской ССР. №5. 1988.
461. Известия академии наук СССР. Серия химическая. №5. 1987.
462. Известия Академии наук. Серия химическая. №3. 2004.
463. Известия высших учебных заведений министерства высшего образования СССР. Химия и химическая технология. №2. 1958.
464. Израэльсон З.И., Могилевская О.Я., Суворов С.В. Вопросы гигиены труда и профессиональной патологии при работе с редкими металлами. М.: Медицина, 1973.
465. Индикаторы. Т.1, М.: Мир, 1976.
466. Исагулянц В. Синтетические душистые вещества. Ереван: Издательство академии наук Армянской ССР, 1946.
467. Исидоров В.А. Экологическая химия. СПб.-М., 2001.
468. Исикава Н., Кобаяси Ё. Фтор: химия и применение. М.: Мир, 1982.
469. Исследования по химии и технологии удобрений, пестицидов и солей. М.: Наука, 1966.
470. Каган Ю.С. Токсикология фосфорорганических инсектицидов и гигиена труда при их применении. М.: Медгиз, 1963.
471. Каган Ю.С. Токсикология фосфорорганических пестицидов. М.: Медицина, 1977.
472. Казаков А.Л., Хиля В.П., Межерицкий В.В., Литкен Ю. Природные и модифицированные изофлавоноиды. Издательство Ростовского университета, 1985.
473. Караваев М.М., Леонов В.Е., Попов И.Г., Шепелев Е.Т. Технология синтетического метанола. М.: Химия 1984.
474. Каралова З.К., Мясоедов Б.Ф. Актиний. М.: Наука, 1982.
475. Карапетьянц М.Х., Дракин С.И. Общая и неорганическая химия. М.: Химия, 1981.
476. Карножицкий В. Органические перекиси. М.: Издательство иностранной литературы 1961.
477. Каррер П. Курс органической химии. 2-е изд. Под ред. Колосова М.Н., Л.: ГНТИХЛ, 1962.
478. Карякин Ю.В., Ангелов И.И. Чистые химические вещества. М., 1974.
479. Катрицкий А., Лаговская Дж. Химия гетероциклических соединений. М.: ИИЛ, 1963.
480. Кацнельсон М.М. Приготовление синтетических химико-фармацевтических препаратов. М., 1923.
481. Ким А.М. Органическая химия. Учебное пособие. Новосибирск, 2002.
482. Кипарисов С.С., Левинский Ю.В., Петров А.П. Карбид титана. М.:Металлургия, 1987.
483. Кирби А., Уоррен С. Органическая химия фосфора. М.: Мир, 1971.
484. Киргинцев А.Н., Трушникова Л.Н., Лаврентьева В.Г. Растворимость неорганических веществ в воде. Л.: Химия, 1972.
485. Киффер Р., Бенезовский Ф. Твердые сплавы. М.: Металлургия, 1971.
486. Клабуновский Е.И. Ассиметрический синтез. М.: ГНТИХЛ, 1960.
487. Клар Э. Полициклические углеводороды. Т.1, М.: Химия, 1971.
488. Клар Э. Полициклические углеводороды. Т.2, М.: Химия, 1971.
489. Клименко А.П. Получение этилена из нефти и газа. М.: ГНТИНиГТЛ, 1962.
490. Клиническая токсикология детей и подростков. Ч.2, С-Пб.: Интермедика, 1999.
491. Клиническая токсикология лекарственных средств: Холинотропные препараты. С-Пб.: Лань, 1999.
492. Ключников Н.Г. Неорганический синтез. М., 1988.
493. Ключников Н.Г. Практикум по неорганическому синтезу. М.: Просвещение, 1979.
494. Колесников Г.С. Синтез винильных производных ароматических и гетероциклических соединений. М.: ИАН СССР, 1960.
495. Коллмен Дж., Хигедас Л., Нортон Дж., Финке Р. Металлорганическая химия переходных металлов. Кн.1. М.: Мир, 1989.
496. Колхаун Х.М., Холтон Д., Томпсон Д., Твигг М. Новые пути органического синтеза. Практическое использование переходных металлов. М.: Химия, 1989.
497. Комиссарова Л.Н. Неорганическая и аналитическая химия скандия. М.: Эдиториал УРСС, 2001.

498. Комшилов Н.Ф. Канифоль, ее состав и строение смоляных кислот. М.: Лесная промышленность, 1965.
499. Коновалов П.Г., Жебровский В.В., Шнейдерова В.В. Лабораторный практикум по химии пленкообразующих и по технологии лаков и красок.
500. Коренман И.М. Аналитическая химия таллия. М.: ИАН СССР, 1960.
501. Кормачев В.В., Федосеев М.С. Препаративная химия фосфора. Пермь, 1992.
502. Корнеев В.И., Данилов В.В. Жидкое и растворимое стекло. С-Пб.: Стройиздат, 1996.
503. Коровин Н.В., Масленникова Г.Н., Мингулина Э.И., Филиппов Э.Л. Курс общей химии. М.: Высшая школа, 1990.
504. Коростелев П.П. Реагенты для технического анализа. М.: Металлургия, 1988.
505. Коттон Ф., Уилкинсон Дж. Современная неорганическая химия. Ч.1, М.: Мир, 1969.
506. Коттон Ф., Уилкинсон Дж. Современная неорганическая химия. Ч.2, М.: Мир, 1969.
507. Коттон Ф., Уилкинсон Дж. Современная неорганическая химия. Ч.3, М.: Мир, 1969.
508. Коцев А. Справочник по газовой хроматографии. М.: Мир, 1976.
509. Кочинова О.Ф., Зубкова И.В., Черных В.П., Коваленко С.Н. Синтез, реакционная способность и биологическая активность производных 2-аминобензотиазола. Харьков: НФАУ, 2000.
510. Крамаренко В.Ф. Токсикологическая химия. Киев: Выща школа, 1989.
511. Краткая химическая энциклопедия. Т.1. А-Е. М.: Советская энциклопедия, 1961.
512. Краткая химическая энциклопедия. Т.2. Ж-Малоновый эфир. М.: Советская энциклопедия, 1963.
513. Краткая химическая энциклопедия. Т.3. Мальтаза-Пиролиз. М.: Советская энциклопедия, 1964.
514. Краткая химическая энциклопедия. Т.4. Пирометаллургия-С. М.: Советская энциклопедия, 1965.
515. Краткая химическая энциклопедия. Т.5. Т-Я. М.: Советская энциклопедия, 1967.
516. Краткий справочник по химии. Под ред. Куриленко О.Д. Киев: Наукова думка, 1974.
517. Краткий справочник физико-химических величин. Под ред. Мищенко К.П. и Равделя А.А. Л.: Химия, 1974.
518. Краткий справочник физико-химических величин. Под ред. Равделя А.А. С-Пб.: Иван Федоров, 2003.
519. Краткий справочник химика. Под ред. Перельмана В.И. М.-Л.: Химия, 1964.
520. Крутошикова А., Угер М. Природные и синтетические сладкие вещества. М.: Мир, 1988.
521. Кудрин А.Н., Воробьев В.Г. Аминокетоны. М.: Медицина, 1970.
522. Кудрявцев А.А. Химия и технология селена и теллура. М.: Высшая школа, 1961.
523. Кузнецов Л.А. Производство карбида кальция, цианамида кальция и цианистого плава. М.-Л.: ГНТИХЛ, 1940.
524. Кукушкин Ю.Н. Реакционная способность координационных соединений. Л.: Химия, 1987.
525. Кульберг Л.М. Синтезы органических реактивов для неорганического анализа. М.-Л.: ГНТИХЛ, 1947.
526. Лабораторные работы по органической химии. Под ред. Гинзбурга В.Ф. М.: Высшая школа, 1974.
527. Лабораторные работы по органическому синтезу. М.: Просвещение, 1979.
528. Лабораторные работы по фармацевтической химии. Под ред. Беликова В.Г. М.: Высшая школа, 1989.
529. Лабораторный практикум по синтезу промежуточных продуктов и красителей. Л.: Химия, 1985.
530. Лаврухина А.К., Поздняков А.А. Аналитическая химия технеция, прометия, астатина и франция. М.: Наука, 1966.
531. Лаврухина А.К., Юкина Л.В. Аналитическая химия марганца. М.: Наука, 1974.
532. Лаврухина А.К., Юкина Л.В. Аналитическая химия хрома. М.: Наука, 1979.
533. Лазурьевский Г.В., Терентьева Е.В., Шамшурин А.А. Практические работы по химии природных соединений. М.: Высшая школа, 1966.
534. Лазурьевский Г.В., Терентьева Е.В., Шамшурин А.А. Практические работы по химии природных соединений. М.: Высшая школа, 1961.
535. Левинский М.И, Мазанко А.Ф., Новиков И.Н. Хлористый водород и соляная кислота. М.: Химия, 1985.
536. Леонов А.И. Высокотемпературная химия кислородных соединений церия. Л.: Наука, 1970.
537. Либ Г., Шенигер В. Синтез органических препаратов из малого количества веществ. Л.: ГНТИХЛ, 1967.
538. Лидин Р.А., Аликбекова Л.Ю., Логинова Г.П. Неорганическая химия в вопросах. М.: Химия, 1991.
539. Лидин Р.А., Андреева Л.Л., Молочко В.А. Константы неорганических веществ. М.: Дрофа, 2006.

540. Лидин Р.А., Молочко В.А., Андреева Л.Л. Химические свойства неорганических веществ. М.: Химия, 2000.
541. Ловлейс А., Роуч Д., Постельнек У. Алифатические фторсодержащие соединения. М.: ИИЛ, 1961.
542. Локтев С.М., Клименко В.Л., Камзолкин В.В., Меняйло А.Т., Рудковский Д.М., Мушенко Д.В., Васильев И.А., Любомилов В.И., Куценко А.И., Потарин М.М. Высшие жирные спирты. М.: Химия, 1970.
543. Лос К. Синтетические яды. М.: ИИЛ, 1963.
544. Лудевиг Р., Лос К. Острые отравления. М.: Медицина, 1983.
545. Лурье Ю.Ю. Справочник по аналитической химии. М.: Химия, 1971.
546. Лурье Ю.Ю. Справочник по аналитической химии. М.: Химия, 1979.
547. Мазур И.И. Инженерная экология. 2 т. М., 2004.
548. Майофис Л.С. Технология химико-фармацевтических препаратов. Л.: Медгиз, 1958.
549. Максютина Н.П., Каган Ф.Е. и др. Методы идентификации фармацевтических препаратов. Киев: Здоров'я, 1978.
550. Маркизова Н.Ф., Гребенюк А.Н., Башарин В.А., Бонитенко Е.Ю. Спирты. С-Пб.: Фолиант, 2004.
551. Мартынов И.В., Фетисов В.И., Соколов В.Б. Бициклические ортоэфиры кислот фосфора. Итоги науки и техники ВИНИТИ. Сер. Органическая химия. М. №11. 1989.
552. Материалы в приборостроении и автоматике: Справочник. М.: Машиностроение, 1982.
553. Машковский М.Д. Лекарственные средства. 12-е изд. Т.1. М.: Медицина, 1998.
554. Машковский М.Д. Лекарственные средства. 13-е изд. Т.1. Харьков: Торсинг, 1997.
555. Машковский М.Д. Лекарственные средства. 13-е изд. Т.2. Харьков: Торсинг, 1997.
556. Машковский М.Д. Лекарственные средства. 15-е изд. М.: Новая волна, 2007.
557. Межерицкий В. В., Олехнович Е. П., Лукьянов С. М., Дорофеенко Г. Н. Ортоэфиры в органическом синтезе. Ростов, 1976.
558. Мелентьева Г.А., Антонова Л.А. Фармацевтическая химия. М.: Медицина, 1993.
559. Мелентьева Г.А., Антонова Л.А. Фармацевтическая химия. М.: Медицина 1985.
560. Мельников Е.Я., Салтанова В.П., Наумова А.М., Блинова Ж.С. Технология неорганических веществ и минеральных удобрений. М.: Химия, 1983.
561. Мельников Н.Н. Пестициды: химия, технология и применение. М.: Химия, 1987.
562. Мельников Н.Н., Новожилов К.В., Пылова Т.Н. Химические средства защиты растений (пестициды). М.: Химия, 1980.
563. Металлургия благородных металлов. М.: Металлургия, 1987.
564. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 1. М., 1960.
565. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 10. М., 1964.
566. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 11. М., 1964.
567. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 12. М., 1965.
568. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 13. М., 1965.
569. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 14. М., 1965.
570. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 15. М., 1967.
571. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 16. М., 1967.
572. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 17. М., 1967.
573. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 18. М., 1968.
574. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 19. М., 1969.
575. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 2. М., 1960.
576. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 20. М., 1969.
577. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 21. М., 1970.
578. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 22. М., 1970.
579. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 23. М., 1971.
580. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 24. М., 1972.
581. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 25. М., 1973.
582. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 26. М., 1974.
583. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 3. М., 1961.
584. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 4-5. М., 1962.
585. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 6. М., 1962.
586. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 7. М., 1963.
587. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 8. М., 1964.
588. Методы получения химических реактивов и препаратов. Вып. 9. М., 1964.
589. Методы элементоорганической химии: германий, олово, свинец. М.: Наука, 1968.
590. Методы элементоорганической химии: Литий, натрий, калий, рубидий, цезий. Кн.2, М.: Наука, 1971.
591. Методы элементоорганической химии: Сурьма, Висмут. М.: Наука, 1976.

592. Методы элементоорганической химии: Хлор. Алифатические соединения. М.: Наука, 1973.
593. Методы элементоорганической химии: Цинк, кадмий. М.: Наука, 1964.
594. Мильштейн Г.И., Спивак Л.И. Психотомиметики. 1971.
595. Михайлов В.А. Аналитическая химия нептуния. М.: Наука, 1971.
596. Михацйлов В.И., Добровольский А.Д., Добролюбов С.А. Гидрология. М.: Высшая школа, 2007.
597. Монастырев А.В. Производство извести. М.: Высшая школа, 1971.
598. Мономеры. Вып.2. М.: ИИЛ 1953.
599. Мономеры для поликонденсации. М.: Мир, 1976.
600. Морачевский А.Г., Сладков И.Б. Физико-химические свойства молекулярных неорганических соединений. Л.: Химия, 1987.
601. Морачевский А.Г., Сладков И.Б. Физико-химические свойства молекулярных неорганических соединений: экспериментальные данные и методы расчёта. 2 изд. С-Пб.: Химия, 1996.
602. Морозов И.С., Петров В.И., Сергеева С.А. Фармакология адамантанов. Волгоград: ВМА, 2001.
603. Морской флот. №4. 1983 (журнал).
604. Музгин В.Н., Хамзина Л.Б., Золотавин В.Л., Бузруков И.Я. Аналитическая химия ванадия. М.: Наука, 1981.
605. Муравьева Д.А. Тропические и субтропические лекарственные растения. М.: Медицина, 1983.
606. Муравьева Д.А. Фармакогнозия (с основами биохимии лекарственных растений). М.: Медицина, 1978.
607. Мэррей А., Уильямс Д. Л. Синтезы органических соединений с изотопами углерода. Т.1. М., 1961.
608. Назаренко В.А. Аналитическая химия германия. М.: Наука, 1973.
609. Нейланд О.Я. Органическая химия: Учеб. для хим. спец. вузов. М.: Высшая школа, 1990.
610. Некрасов Б.В. Основы общей химии. Т.1. М.: Химия, 1973.
611. Некрасов Б.В. Основы общей химии. Т.2. М.: Химия, 1973.
612. Некрасов В.В. Химия отравляющих веществ. Л.: НХТИНТУ, 1929.
613. Немодрук А.А. Аналитическая химия мышьяка. М.: Наука, 1976.
614. Немодрук А.А. Аналитическая химия сурьмы. М.: Наука, 1978.
615. Немодрук А.А., Каралова З.К. Аналитическая химия бора. М.: Наука, 1964.
616. Неорганическая химия. Под ред. Третьякова Ю.Д. Т.2. М.: Academa, 2004.
617. Неорганические синтезы. Сб.1. М.: ИИЛ, 1951.
618. Неорганические синтезы. Сб.2. М.: ИИЛ, 1951.
619. Неорганические соединения хрома: Справочник. Л.: Химия, 1981.
620. Неотложная помощь при острых отравлениях: Справочник по токсикологии. Под ред. Голикова С.Н. М.: Медицина, 1977.
621. Несмеянов А.Н. Ферроцен и родственные соединения. М.: Наука, 1982.
622. Несмеянов А.Н. Химия ферроцена. М.: Наука, 1969.
623. Несмеянов А.Н., Несмеянов Н.А. Начала органической химии. Кн.2. М.: Химия, 1970.
624. Несмеянов А.Н., Несмеянов Н.А. Начала органической химии. Т.1. М.: Химия, 1969.
625. Нечаев А.П., Кочеткова А,А., Зайцев А.Н. Пищевые добавки. М.: Колос, 2002.
626. Ниденцу К., Даусон Дж. Химия боразотных соединений. М.: Мир, 1968.
627. Никитин И.В. Химия кислородных соединений галогенов. М., 1986.
628. Никифоров М.Н. Токсикология психо- и физикохимикатов. Куйбышев, 1970.
629. Николаев Н.С., Суховерхов В.Ф., Шишков В.Д., Аленчикова И.Ф. Химия галоидных соединений фтора. М.: Наука, 1968.
630. Николаева Л.А. О чем рассказывают золотинки. М.: Недра, 1990.
631. Николенко Л.Н. Лабораторный практикум по промежуточным продуктам и красителям. М.: Высшая школа, 1965
632. Ниобий и тантал. М.: Металлургия, 1990.
633. Нифантьев Э.Е., Завалишина А.И. Химия элементоорганических соединений. М., 1980.
634. Новое в технологии соединений фтора. М.: Мир, 1984.
635. Новоселова А.В., Бацанова Л.Р. Аналитическая химия бериллия. М.: Наука, 1966.
636. Новые методы препаративной органической химии. М.: ИИЛ, 1950.
637. Новый справочник химика и технолога. Общие сведения. Строение вещества. Физические свойства важнейших веществ. Ароматические соединения. Химия фотографических процессов. Номенклатура органических соединений. Техника лабораторных работ. Основы технологии.
638. Новый справочник химика и технолога. Основные свойства неорганических, органических и элементоорганических соединений. СПб.: НПО Профессионал, 2002, 2007.
639. Новый справочник химика и технолога. Радиоактивные вещества. Вредные вещества. Гигиенические нормативы. СПб.: НПО Профессионал, 2007.
640. Новый справочник химика и технолога. Химическое равновесие. Свойства растворов. СПб.: НПО Профессионал, 2004, 2007.

641. Общая органическая химия. Т.1. Под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. М.:Химия 1981.
642. Общая органическая химия. Т.11. Под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. М.: Химия, 1986.
643. Общая органическая химия. Т.2. Под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. М.: Химия, 1982.
644. Общая органическая химия. Т.3. Под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. М.: Химия, 1982.
645. Общая органическая химия. Т.5. Под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. М.: Химия, 1983.
646. Общая органическая химия. Т.6. Под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. М.: Химия, 1984.
647. Общая органическая химия. Т.7. Под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. М.: Химия, 1984.
648. Общая органическая химия. Т.9. Под ред. Бартона Д. и Оллиса В.Д. М.: Химия, 1985.
649. Общая токсикология. Под ред. Курляндского Б.А., Филова В.А. М.: Медицина, 2002.
650. Овчинников В.И., Назимок В.Ф., Симонова Т.А. Производство терефталевой кислоты и ее диметилового эфира. М.: Химия, 1982.
651. Овчинников Ю.А. Биоорганическая химия. М.: Просвещение, 1987.
652. Огородников С.К. Формальдегид. Л.: Химия, 1984.
653. Огородников С.К., Лестева Т.М., Коган В.Б. Азеотропные смеси: Справочник. Л.: Химия, 1971.
654. Одабашян Г.В., Швец В.Ф. Лабораторный практикум по химии и технологии органического и нефтехимического синтеза. М.: Химия, 1992.
655. Одрит Л., Огг Б. Химия гидразина. Нью-Йорк, 1951.
656. Окись этилена. М.: Химия, 1967.
657. Оксенгендлер Г.И. Яды и организм. С-Пб., 1991.
658. Оксенгендлер Г.И. Яды и противоядия. Л.: Наука, 1982.
659. Органикум. Т.1. М., 1979.
660. Органикум. Т.2. М., 1979.
661. Органикум. Т.1. М.: Бином, 2008.
662. Органикум. Т.2. М.: Бином, 2008.
663. Органические реакции. Сб.1. М., 1948.
664. Органические реакции. Сб.11. М., 1965.
665. Органические реакции. Сб.12. М., 1965.
666. Органические реакции. Сб.3. М., 1951.
667. Органические реакции. Сб.9. М., 1959.
668. Органические реакции. Ч. 5. М., 1951.
669. Органические реакции. Ч. 8. М., 1956.
670. Орехов А.П. Химия алкалоидов. М.: ИАН СССР, 1955.
671. Орлов Б.Н., Вальцева И.А. Яды змей. Ташкент, 1977.
672. Орлов Б.Н., Гелашвили Д.Б. Зоотоксинология: ядовитые животные и их яды. М.: Высшая школа, 1985.
673. Орлов Е.И. Формальдегид, его добывание, свойства и применение. Л.: ОНТИ Химтеорет, 1935.
674. Орлова Е.Ю. Химия и технология бризантных взрывчатых веществ. Л.: Химия, 1973.
675. Орлова Е.Ю. Химия и технология бризантных взрывчатых веществ. Л.: Химия, 1981.
676. Орлова Е.Ю. Химия и технология бризантных взрывчатых веществ. М., 1960.
677. Ортнер Л., Рейхель Л. Практикум по органической химии. М.-Л.: ГНТИ, 1931.
678. Основной практикум по органической химии. М.: Мир, 1973.
679. Основные свойства неорганических фторидов. Справочник. М.: Атомиздат, 1976.
680. Остроушко Ю.И., Бучихин П.И. и др. Литий, его химия и технология. М.: ИГУИАЭ, 1960.
681. Охлобыстин О.Ю. Безумная химия. Ростов, 1980.
682. Ошкая В.П. Ангидридная конденсация. Рига: Зинатне, 1973.
683. Паддефет Р. Химия золота. М.: Мир, 1982.
684. Панкратов А.В. Химия фторидов азота. М.: Химия, 1973.
685. Паншин Ю.А., Малкевич С.Г., Дунаевская Ц.С. Фторопласты. Л.: Химия, 1978.
686. Пассет Б.В., Воробьева В.Я. Технология химико-фармацевтических препаратов и антибиотиков. М.: Медицина, 1977.
687. Патент Великобритании GB797,603 (от 02.07.1958).
688. Патент Германии DE105,798 (от 15.09.1899).
689. Патент Германии DE157,816 (от 09.07.1903).
690. Патент Германии DE19,736,150 (от 18.02.1999).
691. Патент Германии DE207,702 (от 10.03.1909).
692. Патент Германии DE472,466 (от 28.02.1929).
693. Патент Германии DE475,918 (от 06.05.1929).
694. Патент Германии DE598,652 (от 14.06.1934).
695. Патент США US2,816,895 (от 17.12.1957).
696. Патент США US2009/0143350 (от 04.07.2009).
697. Патент США US3,236,857 (от 22.02.1966).
698. Патент США US3,491,160 (от 20.01.1970).

699. Патент США US3,899,497 (от 12.12.1975).
700. Патент США US3,900,535 (от 19.08.1975).
701. Патент США US3,919,240 (от 11.11.1975).
702. Патент США US3,989,715 (от 02.11.1976).
703. Патент США US4,177,290 (от 04.12.1979).
704. Патент США US4,240,965 (от 23.12.1980).
705. Патент США US4,241,209 (от 23.12.1980).
706. Патент США US4,241,210 (от 23.12.1980).
707. Патент США US4,241,211 (от 23.12.1980).
708. Патент США US4,241,212 (от 23.12.1980).
709. Патент США US4,241,218 (от 23.12.1980).
710. Патент США US4,246,416 (от 20.01.1981).
711. Патент США US4,420,480 (от 13.12.1983).
712. Патент США US4,468,403 (от 28.08.1984).
713. Патент США US4,652,577 (от 24.03.1987).
714. Патент США US4,661,504 (от 28.04.1987).
715. Патент США US4,672,069 (от 09.07.1987).
716. Патент США US4,672,119 (от 09.07.1987).
717. Патент США US4,675,411 (от 23.07.1987).
718. Патент США US4,677,204 (от 30.07.1987).
719. Патент США US4,921,939 (от 01.05.1990).
720. Патент США US5,468,866 (от 21.11.1995).
721. Патент США US5,594,146 (от 14.01.1997).
722. Патент США US5,804,575 (от 08.09.1998).
723. Патент США US5,891,919 (от 06.04.1999).
724. Патент США US6,875,893 (от 05.04.2005).
725. Патент США US6,919,367 (от 19.07.2005).
726. Патрунов Ф.Г. Ниже 120 по Кельвину. М.: Знание, 1989.
727. Пеликс А.А. и др. Химия и технология сероуглерода. Л.: Химия, 1986.
728. Перекалин В.В. Непредельные нитросоединения. Л.: ГНТИХЛ, 1961.
729. Перекись водорода и перекисные соединения. Под ред. Позина М.Е. М.-Л.: ГНТИХЛ, 1951.
730. Перельман Ф.М., Зворыкин А.Я. Кобальт и никель. М.: Наука, 1975.
731. Петров А.Д. Синтез и изомерные превращения алифатических углеводородов. М.-Л.: ИАН СССР, 1947.
732. Петропавловский Г.А. Гидрофильные частично замещенные эфиры целлюлозы и их модификация путем химического сшивания. Л.: Наука 1988.
733. Пешекерова М.С. Практические работы по органической химии с уклоном в химию терпенов. Л.: Госхимтехиздат 1932.
734. Пешкова В.М., Мельчакова Н.В. β-Дикетоны. М.: Наука, 1986.
735. Пешкова В.М., Савостина В.М. Аналитическая химия никеля. М.: Наука, 1966.
736. Пешкова В.М., Савостина В.М., Иванова Е.К. Оксимы. М.: Наука, 1977.
737. Пилипенко А.Т., Зульфигаров О.С. Гидроксамовые кислоты. М.: Наука, 1989.
738. Племенков В.В. Введение в химию природных соединений. Казань, 2001.
739. Плец В.М. Органические соединения фосфора. М.: ГИОП, 1940.
740. Плющев В.Е., Степин Б.Д. Аналитическая химия рубидия и цезия. М.: Наука, 1975.
741. Плющев В.Е., Степин Б.Д. Химия и технология соединений лития, рубидия и цезия. М.: Химия, 1970.
742. Подчайнова В.Н., Симонова Л.Н. Медь. М.: Наука, 1990.
743. Пожарная опасность веществ и материалов, применяемых в химической промышленности: Справочник. М.: Химия, 1970.
744. Пожарский А.Ф., Анисимова В.А., Цупак Е.Б. Практические работы по химии гетероциклов. Ростов, 1988.
745. Позин М.Е. Технология минеральных солей (удобрений, пестицидов, промышленных солей, окислов и кислот). Ч.1. Л.: Химия, 1974.
746. Полуэктов Н.С., Мешкова С.Б., Полуэктова Е.Н. Аналитическая химия лития. М.: Наука, 1975.
747. Полуэктов Н.С., Мищенко В.Т., Кононенко Л.И., Бельтюкова С.В. Аналитическая химия стронция. М.: Наука, 1978.
748. Полюдек-Фабини Р., Бейрих Т. Органический анализ. Л.: Химия, 1981.
749. Полянский Н.Г. Аналитическая химия брома. М.: Наука, 1980.
750. Полянский Н.Г. Свинец. М.: Наука, 1986.
751. Пономарев А.А. Синтезы и реакции фурановых веществ. Саратов, 1960.
752. Пороженко Б.Л. Справочник по техническим условиям на редкие и малые металлы и их соединения. М.: Металлургия, 1969.

753. Потопальский А.И. Препараты чистотела в биологии и медицине. Киев: Наукова думка, 1992.
754. Практикум по химии углеводов. М.: Высшая школа, 1973.
755. Предельно допустимые концентрации вредных веществ в воздухе и воде: Справочное пособие для выбора и гигиенической оценки методов обезвреживания промышленных отходов. Л.: Химия, 1975.
756. Преображенский Н.А., Генкин Э.И. Химия органических лекарственных средств. М.-Л.: ГНТИХЛ, 1953.
757. Препаративная органическая химия. М., 1959.
758. Природа. №11. 1992.
759. Природа. №4. 1994.
760. Производство капролактама. М.: Химия, 1977.
761. Промышленные фторорганические продукты: Справочник. Л.: Химия, 1990.
762. Промышленные хлорорганические продукты: Справочник. М.: Химия, 1978.
763. Проценко Л.Д., Булкина З.П. Химия и фармакология синтетических противоопухолевых препаратов. Киев: Наукова думка, 1985.
764. Пршибил Р. Аналитические применения этилендиаминтетрауксусной кислоты и родственных соединений. М.: Мир, 1975.
765. Прянишников Н.Д. Практикум по органической химии. М., 1956.
766. Пятницкий И.В., Сухан В.В. Аналитическая химия серебра. М.: Наука, 1975.
767. Рабинович В.А., Хавин З.Я. Краткий химический справочник. Л.: Химия, 1978.
768. Рабинович В.А., Хавин З.Я. Краткий химический справочник. Л.: Химия, 1977.
769. Разумовский С.Д. Кислород - элементарные формы и свойства. М.: Химия, 1979.
770. Рамш С.М., Петров А.Н. Подходы к рациональному конструированию обратимых ингибиторов ацетилхолинэстеразы в качестве средств для лечения болезни Альцгеймера. СПб., 1999.
771. Рапопорт Ф.М., Ильинская А.А. Лабораторные методы получения чистых газов. М., 1963.
772. Растения-целители. Смоленск: Русич, 1997.
773. Рахимов А.И. Химия и технология органических перекисных соединений. М.: Химия, 1979.
774. Рахимов А.И. Химия и технология фторорганических соединений. М.: Химия, 1986.
775. Реактивы и особо чистые вещества. Методы получения реактивов и особо чистых веществ. вып. 3(30), М., 1976.
776. Реакции и методы исследования органических соединений. Кн.13. М.: Химия, 1964.
777. Реакции и методы исследования органических соединений. Кн.21. М.: Химия, 1970.
778. Реакции и методы исследования органических соединений. Кн.24. М.: Химия, 1976.
779. Реакции и методы исследования органических соединений. Кн.6. М.: ГНТИХЛ, 1957.
780. Реакции и методы исследования органических соединений. Кн.8. М.:ГНТИХЛ, 1959.
781. Регистр лекарственных средств России: Энциклопедия лекарств. 11 изд. М.: ООО РЛС-2004, 2004.
782. Регистр лекарственных средств России: Энциклопедия лекарств. 12 изд. М.: ООО РЛС-2005, 2004.
783. Регистр лекарственных средств России: Энциклопедия лекарств. 9 изд. М.: ООО РЛС-2002, 2002.
784. Регистр лекарственных средств России: Энциклопедия лекарств. 8-е изд. М., 2001.
785. Редкие и рассеянные элементы. Химия и технология. Кн.3. М.: Мисис, 2003.
786. Рейхсфельд В.О., Рубан В.Л., Саратов И.Е., Королько В.В. Лабораторный практикум по технологии основного органического синтеза. М.-Л.: Химия, 1966.
787. Реми Г. Курс неорганической химии. Т.1. М., 1963.
788. Реми Г. Курс неорганической химии. Т.2. М., 1966.
789. Репинская И.Б., Шварцберг М.С. Избранные методы синтеза органических соединений. Новосибирск, 2000.
790. Реформатский С.Н. Начальный курс органической химии. М.-Л.: ГИ, 1930.
791. РЖ Токсикология. Отдельный выпуск. №1. 1980.
792. РЖ Токсикология. Отдельный выпуск. №10. 1979.
793. РЖ Токсикология. Отдельный выпуск. №11. 1979.
794. РЖ Токсикология. Отдельный выпуск. №2. 1979.
795. РЖ Токсикология. Отдельный выпуск. №5. 1979.
796. РЖ Токсикология. Отдельный выпуск. №6. 1980.
797. РЖ Токсикология. Отдельный выпуск. №8. 1980.
798. РЖ Химия, 19Е. Природный органические соединения и их синтетические аналоги. №12. 1988.
799. РЖ Химия, 19Е. Природный органические соединения и их синтетические аналоги. №13. 1988.
800. РЖ Химия, 19Е. Природный органические соединения и их синтетические аналоги. №19. 1988.

801. РЖ Химия, 19Е. Природный органические соединения и их синтетические аналоги. №22. 1988.
802. Рипан Р., Четяну И. Неорганическая химия. Т.2. М.: Мир, 1972.
803. Роговин З.А. Химия целлюлозы. М.: Химия, 1972.
804. Роговин З.А., Шорыгина Н.Н. Химия целлюлозы и ее спутников. М.-Л.: ГНТИХЛ, 1953.
805. Родионов В.М., Богословский Б.М., Федорова А.М. Лабораторное руководство по химии промежуточных продуктов и красителей. М.-Л.: ГНТИХЛ, 1948.
806. Розанцев Э.Г. Свободные иминоксильные радикалы. М.: Химия, 1970.
807. Розанцев Э.Г., Гольдфейн М.Д., Пулин В.Ф. Органические парамагнетики. Издательство Саратовского университета, 2000.
808. Розанцев Э.Г., Шолле В.Д. Органическая химия свободных радикалов. М.: Химия, 1979.
809. Росоловский В.Я. Тонкий неорганический синтез. М.: Знание, 1979 (Знание. №2. 1979).
810. Российский химический журнал т.XLI. №2. 1997.
811. Российский химический журнал т.XLI. №4. 1997.
812. Российский химический журнал т.XLV. №5-6. 2001.
813. Рубцов М.В., Байчиков А.Г. Синтетические химико-фармацевтические препараты. М., 1971.
814. Рудаков Г.А. Химия и технология камфары. М.: Лесная промышленность, 1976.
815. Рудаков О.Б., Востров И.А., Федоров С.В., Филиппов А.А., Селеменев В.Ф., Приданцев А.А. Спутник хроматографиста. Воронеж: Водолей, 2004.
816. Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г. Химия: Органическая химия: Учебник для 10 кл. общеобразоват. учреждений. 4 изд. М.: Просвещение, 1997.
817. Руководство к лабораторным занятиям по фармацевтической химии. Под ред. Арзамасцева А.П. М.: Медицина, 1987.
818. Руководство по неорганическому синтезу. Т.1 под ред. Брауэра Г. М.: Мир, 1985.
819. Руководство по неорганическому синтезу. Т.2 под ред. Брауэра Г. М.: Мир, 1985.
820. Руководство по неорганическому синтезу. Т.3 под ред. Брауэра Г. М.: Мир, 1985.
821. Руководство по неорганическому синтезу. Т.4 под ред. Брауэра Г. М.: Мир, 1985.
822. Руководство по неорганическому синтезу. Т.5 под ред. Брауэра Г. М.: Мир, 1985.
823. Руководство по неорганическому синтезу. Т.6 под ред. Брауэра Г. М.: Мир, 1986.
824. Руководство по препаративной неорганической химии. Под ред. Брауера Г., М.: ИИЛ, 1956.
825. Руководство по токсикологии отравляющих веществ. Под ред. Голикова С.Н., М.: Медицина, 1972.
826. Рысс И.Г. Химия фтора и его неорганических соединений. М., 1956.
827. Рябчиков Д.И., Рябухин В.А. Аналитическая химия редкоземельных элементов и иттрия. М.: Наука, 1966.
828. Садыков А. С. Химия алкалоидов Anabasis aphylla. Ташкент: ИАН УССР, 1956.
829. Садых-Заде С.И., Юльчевская С.Д. Дивинил. Баку, 1966.
830. Сапронов А.Р., Колчева Р.А. Красящие вещества и их влияние на качество сахара. М.: Пищевая промышленность, 1975.
831. Сарымсаков Ш.С., Королева Р.П. Химия меллитовой кислоты и ее производных. Фрунзе, 1984.
832. Свойства органических соединений: Справочник. Под ред. Потехина А.А., Л.: Химия, 1984.
833. Свойства элементов. Ч.1. М.: Металлургия, 1976.
834. Свойства элементов. Ч.2. М.: Металлургия, 1976.
835. Селезнев Д.В. Синтез и исследование гомолитических превращений алкилгипогалогенитов и алкилнитритов. Автореф. дисс. на соискание степени к.х.н. Уфа, 2002.
836. Симонов А.М., Пожарский Ф.Т., Немиров Г.В., Назарова З.Н. Практикум по органической химии. Издательство Ростовского университета, 1961.
837. Симонов Е.А., Найденова Л.Ф., Ворнаков С.А. Наркотические средства и психотропные вещества, контролируемые на территории Российской Федерации. М., 2003.
838. Синтез комплексных соединений металлов платиновой группы. Справочник. М.: Наука, 1964.
839. Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 1. Ереван, 1956.
840. Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 10. Ереван, 1972.
841. Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 11. Ереван, 1979.
842. Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 12. Ереван, 1981.
843. Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 13. Ереван, 1981.
844. Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 14. Ереван, 1984.
845. Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 15. Ереван, 1985.
846. Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 16. Ереван, 1987.
847. Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 2. Ереван, 1957.
848. Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 3. Ереван, 1958.
849. Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 4. Ереван, 1959.
850. Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 5. Ереван, 1960.

851. Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 6. Ереван, 1964.
852. Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 7. Ереван, 1966.
853. Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 8. Ереван, 1969.
854. Синтезы гетероциклических соединений. Вып. 9. Ереван, 1972.
855. Синтезы неорганических соединений. Т.1. Под ред. Джолли У. М.: Мир, 1966.
856. Синтезы неорганических соединений. Т.2. Под ред. Джолли У. М.: Мир 1967.
857. Синтезы неорганических соединений. Т.3. Под ред. Джолли У. М.: Мир 1970.
858. Синтезы органических препаратов. Ч.1. М., 1949.
859. Синтезы органических препаратов. Ч.12. М., 1964.
860. Синтезы органических препаратов. Ч.2. М., 1949.
861. Синтезы органических препаратов. Ч.3. М., 1952.
862. Синтезы органических препаратов. Ч.4. М.: ИИЛ, 1953.
863. Синтезы органических препаратов. Ч.7. М., 1956.
864. Синтезы органических соединений. Иваново, 1976.
865. Синтезы органических соединений. Сб.1. М.-Л., 1950.
866. Синтезы органических соединений. Сб.2. М., 1952.
867. Синтезы фторорганических соединений. М.: Химия, 1973.
868. Синтезы фторорганических соединений. М.: Химия, 1977.
869. Скурихин И.М., Нечаев А.П. Все о пище с точки зрения химика. М.: Высшая школа, 1991.
870. Словарь органических соединений. т.1, ред. англ. изд. Хейльброн И., Бэнбери Г.М., М.: ИИЛ, 1949.
871. Словарь органических соединений. Т.3, naphthacarbazole-zygadenine. М.: ИИЛ, 1949.
872. Смирнов В.А. Пищевые кислоты. М.: Легкая и пищевая промышленность, 1983.
873. Смит В., Бочков А., Кейпл Р. Органический синтез: Наука и искусство. М.: Мир, 2001.
874. Смуров В.С., Аранович Б.С. Производство сероуглерода. М.-Л.: Химия, 1966.
875. Современные методы органического синтеза. Л.: ИЛУ, 1980.
876. Современные методы эксперимента в органической химии. М.: ГНТИХЛ, 1960.
877. Соколов В.З., Харлампович Г.Д. Производство и использование ароматических углеводородов. М.: Химия, 1980.
878. Сондерс Б. Химия и токсикология органических соединений фосфора и фтора. М.: ИИЛ, 1961.
879. Соросовский образовательный журнал. №1. 1995.
880. Соросовский образовательный журнал. №12. 1998.
881. Соросовский образовательный журнал. №3. 1998.
882. Соросовский образовательный журнал. №8. 2000.
883. Спиваковский В.Б. Аналитическая химия олова. М.: Наука, 1975.
884. Спиридонова В.С., Шабалина Л.П. Токсикология таллия и его соединений, вопросы гигиены труда при работе с ним. М., 1977.
885. Спицын В.И., Мартыненко Л.И. Неорганическая химия. Ч.1. М., 1991.
886. Справочник азотчика. М.: Химия, 1987.
887. Справочник Видаль. Лекарственные препараты в России. М.: АстраФармСервис, 1998.
888. Справочник лесохимика. М.: Лесная промышленность, 1987.
889. Справочник нефтехимика. Т.1. Под ред. Огородникова С.К. Л.: Химия, 1978.
890. Справочник нефтехимика. Т.2. Под ред. Огородникова С.К. Л.: Химия, 1978.
891. Справочник по растворимости. Т.1. Кн.1. М.-Л.: ИАН СССР, 1961.
892. Справочник по растворимости. Т.1. Кн.2. М.-Л.: ИАН СССР, 1962.
893. Справочник по растворимости. Т.3. Кн.1. Л.: Наука, 1969.
894. Справочник по редким металлам. М.: Мир, 1965.
895. Справочник сернокислотчика. Под ред. Малина К.М. М.: Химия, 1971.
896. Справочник химика. Т.1. Л.-М.: Химия, 1963.
897. Справочник химика. Т.2. Л.-М.: Химия, 1964.
898. Справочник химика. Т.3. М.-Л.: Химия, 1965.
899. Справочник химика. Т.4. Л.-М.: Химия, 1965.
900. Справочник химика. Т.5. Л.-М.: Химия, 1966.
901. Справочник химика. Т.6. Л.: Химия, 1967.
902. Справочник химика. Дополнительный том: Номенклатура органических соединений, техника безопасности, сводный предметный указатель. Л.: Химия, 1968.
903. Степановская А.С. Прикладная экология. М, 2003.
904. Степин Б.Д., Аликберова Л.Ю. Занимательные задания и эффектные опыты по химии. М.: Дрофа, 2002.
905. Степин Б.Д., Цветков А.А. Неорганическая химия. М.: Высшая школа, 1994.
906. Столяров Г.В. Лекарственные психозы и психотомиметические средства. М.: Медицина, 1964.

907. Стрельченко С.С., Лебедев В.В. Соединения А3В5. М.: Металлургия, 1984.
908. Стрельчук И.В. Интоксикационные психозы. М.: Медицина, 1970.
909. Стройков Ю.Н. Клиника. диагностика и лечение поражений отравляющими веществами. М.: Медицина, 1978.
910. Стэлл Д.Р. Таблицы давления паров индивидуальных веществ. М.: ИИЛ, 1949.
911. Судебно-медицинская экспертиза. №4. 1982.
912. Судебно-медицинская экспертиза. №5. 2004.
913. Суперсплавы II. Кн.2. М.: Металлургия, 1995.
914. Сьютер Ч. Химия органических соединений серы. Ч.1. М.: ИИЛ, 1950.
915. Сьютер Ч. Химия органических соединений серы. Ч.2. М.: ИИЛ, 1951.
916. Танабе К. Твердые кислоты и основания. М.: Мир, 1973.
917. Тананаев И.В., Сейфер Г.Б., Харитонов Ю.Я., Кузнецов В.Г., Корольков А.П. Химия ферроцианидов. М.: Наука, 1971.
918. Тарасевич М.Р. Электрохимия углеродных материалов. М.: Наука, 1984.
919. Теплофизические свойства фреонов. Т.1. М.: Издательство стандартов, 1980.
920. Теплофизические свойства фреонов. Т.2. М.: Издательство стандартов, 1985.
921. Терещенко А.Г. Перхлорат метиламина: Получение, физико-химические свойства, термическое разложение и горение. Томск, 2010.
922. Термодинамические свойства индивидуальных веществ. Т.1. Кн.2. М.: Наука, 1978.
923. Термодинамические свойства индивидуальных веществ. Т.2. Кн.2. М.: Наука, 1979.
924. Титце Л., Айхер Т. Препаративная органическая химия. М., 1999.
925. Тихонов В.Н. Аналитическая химия алюминия. М.: Наука, 1971.
926. Тихонов В.Н. Аналитическая химия магния. М.: Наука, 1973.
927. Товбин И.М., Залиопо М.Н., Журавлев А.М. Производство мыла. М.: Пищевая промышленность, 1976.
928. Токсикологическая химия. Под ред. Плетеневой Т.В. М.: ГЭОТАР-Медиа, 2005.
929. Токсикологический вестник. №1. 1994.
930. Токсикологический вестник. №1. 2003.
931. Токсикологический вестник. №1. 2004.
932. Токсикологический вестник. №2. 1995.
933. Токсикологический вестник. №2. 2003.
934. Токсикологический вестник. №2. март-апрель 2008.
935. Токсикологический вестник. №3. 2003.
936. Токсикологический вестник. №3. 2004.
937. Токсикологический вестник. №5. 2003.
938. Токсикологический вестник. №5. 2005.
939. Толстиков Г.А., Горяев М.И. Глицирретовая кислота (химия и фармакология). Алма-Ата: Наука, 1966.
940. Травень В.Ф. Органическая химия. Т.2. М.: ИКЦ Академкнига, 2006.
941. Турова Н.Я. Неорганическая химия в таблицах. М., 1997.
942. Тутельян В.А., Кравченко Л.В. Микотоксины. М.: Медицина, 1985.
943. Тюкавкина Н.А., Бауков Ю.И. Биоорганическая химия. М.: Медицина, 1985.
944. Тюкавкина Н.А., Бауков Ю.И. Биоорганическая химия. 4 изд. М.: Дрофа, 2005.
945. Успехи органической химии. Т.1, М.: ИИЛ, 1963.
946. Успехи органической химии. Т.2. М.: Мир, 1964.
947. Успехи органической химии. Т.4. М.: Мир, 1966.
948. Успехи современной биологии. №2. 1992.
949. Успехи химии. Т.4. №8. 1935.
950. Успехи химии. Т.49. №11. 1980.
951. Успехи химии. Т.60. №8. 1991.
952. Успехи химии. Т.63. №10. 1994.
953. Успехи химии. Т.64. №1. 1995.
954. Успехи химии. Т.65. №1. 1996.
955. Успехи химии. Т.66. №2. 1997.
956. Успехи химии. Т.68. №1. 1999.
957. Успехи химии. Т.68. №5. 1999.
958. Успехи химии. Т.70. №2. 2001.
959. Успехи химии. Т.70. №3. 2001.
960. Успехи химии. Т.72. №2. 2003.
961. Успехи химии. Т.73. №6. 2004.
962. Успехи химии. Т.74. №8. 2005.
963. Успехи химии. Т.75. №6. 2006.
964. Уэллс А. Структурная неорганическая химия. Т.2. М.: Мир, 1987.

965. Уэллс А. Структурная неорганическая химия. Т.3. М.: Мир, 1987.
966. Фармакология природных соединений. Ташкент: Издательство ФАН Узбекской ССР, 1979.
967. Федоров И.А. Родий. М.: Наука, 1966.
968. Федоров П.И., Акчурин Р.Х. Индий. М.: Наука, 2000.
969. Фиалков Ю.Я. Не только в воде. Л.: Химия, 1976.
970. Фиалков Ю.Я. Растворитель как средство управления химическим процессом. Л.: Химия, 1990.
971. Физер Л., Физер М. Органическая химия: Углубленный курс. Т.1. М.: Химия, 1966.
972. Физер Л., Физер М. Реагенты для органического синтеза. Т.1 (А-Е). М., 1970.
973. Физер Л., Физер М. Реагенты для органического синтеза. Т.2 (Ж-Н). М., 1970.
974. Физер Л., Физер М. Реагенты для органического синтеза. Т.3 (О-Т). М.: Мир, 1970.
975. Физер Л., Физер М. Реагенты для органического синтеза. Т.4 (У-Я). М., 1968.
976. Физер Л., Физер М. Реагенты для органического синтеза. Т.5. М., 1971.
977. Физер Л., Физер М. Реагенты для органического синтеза. Т.6. М., 1975.
978. Физер Л., Физер М. Реагенты для органического синтеза. Т.7. М.: Мир, 1978.
979. Физика горения и взрыва. Т.41. №3. 2005.
980. Физико-химические свойства окислов. Справочник. 2 изд. М.: Металлургия, 1978.
981. Физические величины. Под ред. Григорьева И.С., Мейлихова Е.З. М.: Энергоатомиздат, 1991.
982. Франке З. Химия отравляющих веществ. Т.1. М.: Химия, 1973.
983. Франков И.А. Химическое строение и фармакологическая активность некоторых фосфорорганических соединений. Минск, 1958 (автореферат).
984. Фрейдлин Г.Н. Алифатические дикарбоновые кислоты. М., 1978.
985. Фримантл М. Химия в действии. Ч.2. М.: Мир, 1991.
986. Фруентов Н.К. Лекарственные растения Дальнего Востока. Хабаровск: Хабаровское книжное издательство, 1987.
987. Фрумина Н.С., Горюнова Н.Н., Еременко С.Н. Аналитическая химия бария. М.: Наука, 1977.
988. Фрумина Н.С., Кручкова Е.С., Муштакова С.П. Аналитическая химия кальция. М.: Наука, 1974.
989. Фуллерены. М.: Экзамен, 2005.
990. Фурман А.А. Неорганические хлориды (химия и технология). М.: Химия, 1980.
991. Фурман Г.Т. Экологическая химия и экологическая токсикология. М.-СПб., 2002.
992. Хавкинс Э.Дж.Э. Органические перекиси, их получение и реакции. М.-Л.: Химия 1964.
993. Хайош А. Комплексные гидриды в органической химии. Л.: Химия, 1971.
994. Халецкий А.М. Фармацевтическая химия. Л., 1966.
995. Хардин А.П., Горбунов Б.Н., Протопопов П.А. Химия четырехфтористой серы. Саратов: Издательство Саратовского университета, 1973.
996. Харкевич Д.А. Фармакология. М.: Медицина, 1993.
997. Харлампович Г.Д., Чуркин Ю.В. Фенолы. М.: Химия, 1974.
998. Хван Т.А. Промышленная экология. Ростов-на-Дону: Издательство Феникс, 2003.
999. Хейнс А. Методы окисления органических соединений: алканы, алкены, алкины и арены. М., 1988.
1000. Хейфиц Л.А., Дашунин В.М. Душистые вещества и другие продукты для парфюмерии. М.: Химия, 1994.
1001. Хиккинботтом В. Реакции органических соединений. М., 1939.
1002. Химико-фармацевтический журнал. №1. 1991.
1003. Химико-фармацевтический журнал. №10. 2003.
1004. Химико-фармацевтический журнал. №11. 1967.
1005. Химико-фармацевтический журнал. №11. 2003.
1006. Химико-фармацевтический журнал. №11. 2005.
1007. Химико-фармацевтический журнал. №12. 1979.
1008. Химико-фармацевтический журнал. №2. 1998.
1009. Химико-фармацевтический журнал. №3. 1967.
1010. Химико-фармацевтический журнал. №4. 1997.
1011. Химико-фармацевтический журнал. №5. 1967.
1012. Химико-фармацевтический журнал. №6. 1967.
1013. Химико-фармацевтический журнал. №6. 1998.
1014. Химико-фармацевтический журнал. №7. 1967.
1015. Химико-фармацевтический журнал. №7. 1991.
1016. Химико-фармацевтический журнал. №7-8. 1992.
1017. Химико-фармацевтический журнал. №9. 1997.
1018. Химическая технология неорганических веществ. Под ред. Ахметова Т.Г. Кн.1. М.: Высшая школа, 2002.
1019. Химическая технология неорганических веществ. Под ред. Ахметова Т.Г. Кн.2. М.: Высшая школа, 2002.

1020. Химическая энциклопедия. Т.1. М.: Советская энциклопедия, 1988.
1021. Химическая энциклопедия. Т.2. М.: Советская энциклопедия, 1990.
1022. Химическая энциклопедия. Т.3. М.: Советская энциклопедия, 1992.
1023. Химическая энциклопедия. Т.4. М.: Советская энциклопедия, 1995.
1024. Химическая энциклопедия. Т.5. М.: Советская энциклопедия, 1999.
1025. Химический состав пищевых продуктов. Кн.2. М.: Агропромиздат, 1987.
1026. Химический энциклопедический словарь. Под ред. Кнунянц И.Л. М.: Советсткая энциклопедия, 1983.
1027. Химия алифатических и алициклических нитросоединений. М.: Химия, 1974.
1028. Химия биорегуляторных процессов. Под ред. Кухаря В.П. и Луйка А.И. Киев: Наукова думка, 1992.
1029. Химия в интересах устойчивого развития. №1. 2005.
1030. Химия в интересах устойчивого развития. №2. 2001.
1031. Химия в интересах устойчивого развития. №3-4. 2005.
1032. Химия гетероциклических соединений. №12. 1984.
1033. Химия гетероциклических соединений. №7. 1980.
1034. Химия и Жизнь. №1. 1990.
1035. Химия и Жизнь. №1. 1992.
1036. Химия и Жизнь. №1. 2008.
1037. Химия и Жизнь. №11. 1983.
1038. Химия и Жизнь. №2. 1990.
1039. Химия и Жизнь. №3. 2001.
1040. Химия и Жизнь. №4. 1990.
1041. Химия и Жизнь. №5. 1987.
1042. Химия и Жизнь. №5. 1990.
1043. Химия и Жизнь. №7. 1966.
1044. Химия и технология редких и рассеянных элементов. Ч.1. М.: Высшая школа 1976.
1045. Химия и технология редких и рассеянных элементов. Ч.2. М.: Высшая школа 1976.
1046. Химия металлорганических соединений. Под ред. Цейсса Г. М.: Мир, 1964.
1047. Химия нефти и газа. С-Пб.: Химия, 1996.
1048. Химия нитро- и нитрозогрупп. Под ред. Г. Фойера. Т.1. М.: Мир, 1972.
1049. Химия псевдогалогенидов. Под ред. Голуба А.М., Кёлера Х., Скопенко В.В. Киев: Вища школа, 1981.
1050. Химия фтора. Сб.1. М.: ГИИЛ, 1948.
1051. Химия фтора. Сб.2 М.: ГИИЛ, 1948.
1052. Химия фтора. Сб.3 М.: ИИЛ, 1952.
1053. Химия. Итоговые аннотированные отчёты 2006 года по проектам РФФИ. Ч.1. М., 2008.
1054. Химия: справочное руководство. Под ред. Гаврюченкова Ф.Г. и др. Л.: Химия, 1975.
1055. Хираока М. Краун-соединения: свойства и применения. М.: Мир, 1986.
1056. Хирц Ж. Аналитические методы исследования метаболизма лекарственных средств. М.: Медицина, 1975.
1057. Хмельницкий Л.И. Справочник по взрывчатым веществам. Ч.2. М. 1962.
1058. Хмельницкий Л.И., Новиков С.С., Годовикова Т.И. Химия фуроксанов: реакции и применение. М.: Наука, 1996.
1059. Хмельницкий Л.И., Новиков С.С., Годовикова Т.И. Химия фуроксанов: строение и синтез. М.: Наука, 1996.
1060. Хомченко Г.П. Пособие по химии для поступающих в ВУЗы. 3 изд., М.: Высшая школа, 1967.
1061. Храмкина М.Н. Практикум по органическому синтезу. Л.: Химия, 1977.
1062. Хухо Ф. Нейрохимия: Основы и принципы. М.: Мир, 1990.
1063. Хьюи Дж. Неорганическая химия. М.: Химия, 1987.
1064. Цветков Л.А. Органическая химия. учебник для 10 класса. 23 изд. М.: Просвещение, 1985.
1065. Цветков М.И., и др. Экология. уч. для технических вузов. СПБ.: Химиздат; Издательство АСВ, 1999.
1066. Чалый В.П. Гидроокиси металлов (закономерности образования, состав, структура и свойства). Киев: Наукова думка, 1972.
1067. Чарыков А.К., Осипов Н.Н. Карбоновые кислоты и карбоксилатные комплексы в химическом анализе. Л.: Химия, 1991.
1068. Черонис Н. Микро- и полумикрометоды органической химии. М.: ИИЛ, 1960.
1069. Чувурин А.В. Занимательная пиротехника. Ч.1. Харьков: Основа, 2003.
1070. Чукова Ю.П. Тайны алмаза. М.:Знание 1988.
1071. Шабаров Ю.С. Органическая химия. Ч.1. М.:Химия 1994.
1072. Шаршунова М., Шварц В., Михалец Ч. Тонкослойная хроматография в фармации и клинической биохимии. Ч.1. М.: Мир, 1980.

1073. Шаршунова М., Шварц В., Михалец Ч. Тонкослойная хроматография в фармации и клинической биохимии. Ч.2. М.: Мир, 1980.
1074. Швайкова М.Д. Токсикологическая химия. М.: Медицина, 1975.
1075. Шейхет Ф.И. Материаловедение химикатов, красителей и моющих средств. М.: Легкая индустрия 1969.
1076. Шеппард У., Шартс К. Органическая химия фтора. М.: Мир, 1972.
1077. Шефтель В.О. Полимерные материалы: Токсические свойства. Л.: Химия, 1982.
1078. Шмидт Ю. Металлорганические соединения. Ч.2. Л.: ОНТИ-Химтеорет, 1937.
1079. Шмидт Ю. Окись углерода. Ее значение и применение в технической химии. М.: ГРХЛ, 1936.
1080. Шмитц Э. Трехчленные циклы с двумя гетероатомами. М., 1970.
1081. Шнайдман Л.О. Производство витаминов. М., 1973.
1082. Шостаковский М.Ф. Простые виниловые эфиры. М.: ИАН СССР, 1952.
1083. Шрадер Г. Новые фосфорорганические инсектициды. М.: Мир, 1965.
1084. Шрайнер Р., Фьюзон Р., Кёртин Д., Моррил Т. Идентификация органических соединений. М., 1983.
1085. Штетбахер А. Пороха и взрывчатые вещества. М.: ОНТИ, 1936.
1086. Шумахер И. Перхлораты: свойства, производство и применение. М.: ГНТИХЛ, 1963.
1087. Щелкунов А.В., Васильева Р.Л., Кричевский Л.А. Синтез и взаимные превращения монозамещенных ацетиленов. Алма-Ата, 1976.
1088. Щербов Д.П., Матвеец В.А. Аналитическая химия кадмия. М.: Наука, 1973.
1089. Энергетические конденсированные системы. Под ред. Жукова Б.П. 2-е изд. М.: Янус-К, 2000.
1090. Энциклопедия для детей. Т.17: Химия. М.: Аванта+, 2004.
1091. Энциклопедия полимеров. Т.2. Л-Полинозные волокна, М.: Советская энциклопедия, 1974.
1092. Юкельсон И.И. Технология основного органического синтеза. М.: Химия, 1968.
1093. Юрист И.М., Талмуд М.М. Селективное комплексонометрическое титрование. М.: Наука, 1993.
1094. Юрьев Ю. К. Практические работы по органической химии. Вып.1-2. 2-е изд. М.: ИМУ, 1961.
1095. Юрьев Ю. К. Практические работы по органической химии. Вып.3. 2-е изд. М., 1964.
1096. Якименко Л.М. Производство хлора, каустической соды и неорганических хлорпродуктов. М.: Химия, 1974.
1097. Якубке Х.-Д., Ешкайт Х. Аминокислоты, пептиды, белки. М.: Мир, 1985.
1098. Яновская Л. А., Юфит С.С. Органический синтез в двухфазных системах. М., 1982.
1099. Яхимович Р.И. Химия витаминов D. Киев: Наукова думка, 1978.
1100. Яхонтов Л.Н., Глушков Р.Г. Синтетические лекарственные средства. М.: Медицина, 1983.
1101. Яцимирский К.Б., Кольчинский А.Г., Павлищук В.В., Таланова Г.Г. Синтез макроциклических соединений. Киев: Наукова думка, 1987.